# (19) 世界知的所有権機関 国際事務局



# 

# (43) 国際公開日 2002 年6 月6 日 (06.06.2002)

**PCT** 

# (10) 国際公開番号 WO 02/44192 A1

(51) 国際特許分類?: A61K 31/7034, A61P 3/10, 3/04, 43/00 C07H 15/203,

(21) 国際出願番号:

PCT/JP01/10115

(22) 国際出願日:

2001年11月20日(20.11.2001)

(25) 国際出願の言語:

日本語

(26) 国際公開の言語:

日本語

(30) 優先権データ:

特願 2000-366192

2000年11月30日(30.11.2000) 月

特願 2000-380482

2000年12月14日(14.12.2000) JI

(71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): キッセイ薬品工業株式会社 (KISSEI PHARMACEUTICAL CO., LTD.) [JP/JP]; 〒399-8710 長野県松本市芳野19番48号 Nagano (JP).

(72) 発明者; および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 藤倉秀紀 (FU-JIKURA, Hideki) [JP/JP]; 〒390-0851 長野県松本市大字島内4152-1 モダニティパレス望月101 Nagano (JP). 西村俊洋 (NISHIMURA, Toshihiro) [JP/JP]; 〒399-8304 長野県南安曇郡穂高町大字柏原4511 Nagano (JP). 伏見信彦 (FUSHIMI, Nobuhiko) [JP/JP]; 〒390-0313 長野県松本市岡田下岡田89-6 Nagano (JP). 田谷

和也 (TATANI, Kazuya) [JP/JP]; 〒390-0805 長野県松本市清水1-3-5 サンスーシ21-203 Nagano (JP). 菊地紀彦 (KIKUCHI, Norihiko) [JP/JP]; 〒390-1242 長野県松本市和田3479 Nagano (JP). 勝野健次 (KATSUNO, Kenji) [JP/JP]; 〒399-0601 長野県上伊那郡辰野町大字小野272-1 Nagano (JP). 伊佐治正幸 (ISAJI, Masayuki) [JP/JP]; 〒399-0704 長野県塩尻市広丘郷原1763-189 Nagano (JP).

- (81) 指定国 (国内): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, OM, PH, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZM, ZW.
- (84) 指定国 (広域): ARIPO 特許 (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア特許 (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ特許 (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, TR), OAPI 特許 (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

添付公開書類:

- 国際調査報告書

2文字コード及び他の略語については、定期発行される 各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語 のガイダンスノート」を参照。

(54) Title: GLUCOPYRANOSYLOXYBENZYL BENZENE DERIVATIVES, MEDICINAL COMPOSITIONS CONTAINING THE SAME AND INTERMEDIATES IN THE PRODUCTION THEREOF

(54) 発明の名称: グルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体、それを含有する医薬組成物およびその製造中 間体

$$\begin{array}{c|c}
R^1 & R^2 & R^3 \\
HO & OH & (I)
\end{array}$$

(57) Abstract: Glucopyranosyloxybenzylbenzene derivatives represented by the following general formula (I), which are useful as preventives or remedies for diseases caused by hyperglycemia (for example, diabetes, diabetic complications, obesity) because of having a human SGLT2 activity inhibitory effect, and pharmacologically acceptable salts thereof: (I) wherein R¹ represents hydrogen, hydroxy, optionally substituted amino, carbamoyl, optionally substituted lower alkyl, optionally substituted lower alkoxy, etc.; R² represents hydrogen or lower alkyl; and R³ represents optionally substituted lower alkyl, optionally substituted lower alkoxy, optionally substituted lower alkylthio, etc.



## (57) 要約:

本発明は、ヒトSGLT2活性阻害作用を有し、糖尿病、糖尿病性合併症、 肥満症等の高血糖症に起因する疾患の予防又は治療剤として有用な、一般式

(式中の $R^1$ は水素原子、水酸基、置換又は無置換アミノ基、カルバモイル基、置換又は無置換低級アルキル基、置換又は無置換低級アルコキシ基等であり、 $R^2$ は水素原子又は低級アルキル基であり、 $R^3$ は置換又は無置換低級アルキル基、置換又は無置換低級アルキルを基、置換又は無置換低級アルキルチオ基等である)で表されるグルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体およびその薬理学的に許容される塩、それを含有する医薬組成物並びにその製造中間体に関するものである。

PCT/JP01/10115

1

#### 明細書

グルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体、それを含有する医薬組成物 およびその製造中間体

5

#### 技術分野

本発明は、医薬品として有用なグルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体またはその薬理学的に許容される塩、それを含有する医薬組成物およびその製造中間体に関するものである。

10 さらに詳しく述べれば、本発明は、ヒトSGLT2括性阻害作用を有し、糖尿病、糖尿病性合併症、肥満症等の高血糖症に起因する疾患の予防又は治療剤として有用なグルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体またはその薬理学的に許容される塩、それを含有する医薬組成物およびその製造中間体に関するものである。

15

20

25

#### 背景技術

糖尿病は食生活の変化や運動不足を背景とした生活習慣病の一つである。それ故、糖尿病患者には食事療法や運動療法が実施されているが、充分なコントロールや継続的実施が困難な場合、薬物療法が併用されている。現在、糖尿病治療剤としては、ビグアナイド薬、スルホニルウレア薬やインスリン抵抗性改善薬などが使用されている。しかしながら、ビグアナイド薬には乳酸アシドーシス、スルホニルウレア薬には低血糖、インスリン抵抗性改善薬には浮腫などの副作用が認められることがある上、肥満化を促進させることが懸念されている。そのため、このような問題を解消すべく新しい作用機序による糖尿病治療剤の開発が嘱望されている。

近年、腎臓において過剰な糖の再吸収を阻害することで尿糖の排泄を促進させて血糖値を低下させる、新しいタイプの糖尿病治療薬の研究開発が推進されている(J. Clin. Invest., Vol. 79, pp. 1510-15

15 (1987))。また、腎臓の近位尿細管のS1領域にSGLT2(ナトリウム依存性グルコース輸送体2)が存在し、このSGLT2が糸球体ろ過された糖の再吸収に主として関与していることが報告されている(J. Clin. Invest., Vol. 93, pp. 397-404(1994))。それ故、ヒトSGLT2を阻害することにより腎臓での過剰な糖の再吸収を抑制し、尿から過剰な糖を排泄させて血糖値を正常化することができる。従って、強力なヒトSGLT2活性阻害作用を有し、新しい作用機序による糖尿病治療薬の早期開発が待望される。しかも、このような尿糖排泄促進剤は過剰な血糖を尿から排泄するため、体内での糖の蓄積が減少することから、肥満化の防止効果も

### 発明の開示

期待できる。

10

15

20

本発明者らは、ヒトSGLT2活性阻害作用を有する化合物を見出すべく鋭 意検討した結果、ある種のグルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体が、 下記の如く優れたヒトSGLT2阻害活性を示すという知見を得、本発明を成 すに至った。

本発明は、ヒトSGLT2活性阻害作用を発揮し、腎臓での糖の再吸収を抑制し過剰な糖を尿中に排泄させることにより、優れた血糖低下作用を発揮する、下記のグルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体およびその薬理学的に許容される塩並びにそれらを含有する医薬組成物を提供するものである。

即ち、本発明は、一般式

$$R^1$$
 $R^2$ 
 $R^3$ 
 $HO$ 
 $OH$ 
 $OH$ 

(式中の $R^1$ は水素原子、水酸基、アミノ基、モノ又はジ(低級アルキル)アミ

ノ基、カルバモイル基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、ヒドロキシ低級 アルキル基、ヒドロキシ低級アルコキシ基、低級アルコキシ低級アルキル基、 低級アルコキシ低級アルコキシ基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコ キシカルボニル低級アルキル基、低級アルコキシカルボニル低級アルコキシ基、 カルポキシ低級アルキル基またはカルボキシ低級アルコキシ基であり、 $R^2$ は水 5 素原子または低級アルキル基であり、 $R^3$ は低級アルキル基、低級アルコキシ基、 低級アルキルチオ基、ヒドロキシ低級アルキル基、ヒドロキシ低級アルコキシ 基、ヒドロキシ低級アルキルチオ基、低級アルコキシ低級アルキル基、低級ア ルコキシ低級アルコキシ基、低級アルコキシ低級アルキルチオ基、低級アルケ 10 ニルオキシ基、アルアルキルオキシ基、ヒドロキシ低級アルケニル基、カルボ キシ基、低級アルコキシカルボニル基、シアノ基、アルアルキルオキシ低級ア ルキル基、シアノ低級アルキル基、カルバモイル基、カルバモイル低級アルキ ル基、アミノ基、モノ又はジ(低級アルキル)アミノ基、低級アルコキシカル ボニル低級アルキル基、低級アルコキシカルボニル低級アルコキシ基、カルボ キシ低級アルキル基またはカルボキシ低級アルコキシ基であり、但し、 $R^1$ が水 15 素原子またはヒドロキシ低級アルキル基であり、かつ $R^2$ が水素原子のとき、 R<sup>3</sup>は低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルキルチオ基、ヒドロキシ低 級アルキル基、ヒドロキシ低級アルコキシ基、ヒドロキシ低級アルキルチオ基、 低級アルコキシ低級アルキル基、低級アルコキシ低級アルコキシ基または低級 アルコキシ低級アルキルチオ基ではない)で表されるグルコピラノシルオキシ 20 ベンジルベンゼン誘導体またはその薬理学的に許容される塩に関するものであ る。

本発明は、前記一般式(I)で表されるグルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体またはその薬理学的に許容される塩を有効成分として含有する医薬組成物に関するものである。

本発明は、前記一般式(I)で表されるグルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体またはその薬理学的に許容される塩を有効成分として含有するヒトSGLT2阻害剤に関するものである。

本発明は、前記一般式(I)で表されるグルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体またはその薬理学的に許容される塩を有効成分として含有する高血糖症に起因する疾患の予防又は治療剤に関するものである。

本発明は、前記一般式(I)で表されるグルコピラノシルオキシベンジルベ 5 ンゼン誘導体またはその薬理学的に許容される塩を有効量投与することからな る、高血糖症に起因する疾患の予防又は治療方法に関するものである。

本発明は、高血糖症に起因する疾患の予防又は治療用の医薬組成物を製造するための、前記一般式(I)で表されるグルコピラノシルオキシベンジルペンゼン誘導体またはその薬理学的に許容される塩の使用に関するものである。

10 また、本発明は、一般式

15

20

25

10

15

20

25

本発明において、低級アルキル基とは、メチル基、エチル基、プロピル基、 イソプロピル基、ブチル基、イソブチル基、sec‐ブチル基、tert‐ブ チル基、ペンチル基、イソペンチル基、ネオペンチル基、 tertーペンチル 基、ヘキシル基等の炭素数1~6の直鎖状または枝分かれ状のアルキル基をい い、低級アルコキシ基とは、メトキシ基、エトキシ基、プロポキシ基、イソプ ロポキシ基、ブトキシ基、イソブトキシ基、sec-ブトキシ基、tert-ブトキシ基、ペンチルオキシ基、イソペンチルオキシ基、ネオペンチルオキシ 基、tert-ペンチルオキシ基、ヘキシルオキシ基等の炭素数  $1 \sim 6$  の直鎖 状または枝分かれ状のアルコキシ基をいい、低級アルキルチオ基とは、メチル チオ基、エチルチオ基、プロピルチオ基、イソプロピルチオ基、ブチルチオ基、 イソブチルチオ基、secーブチルチオ基、tertーブチルチオ基、ペンチ ルチオ基、イソペンチルチオ基、ネオペンチルチオ基、tertーペンチルチ オ基、ヘキシルチオ基等の炭素数1~6の直鎖状または枝分かれ状のアルキル チオ基をいう。ヒドロキシ低級アルキル基とは、ヒドロキシメチル基、2-ヒ ドロキシエチル基、1-ヒドロキシエチル基、3-ヒドロキシプロピル基、2 ーヒドロキシプロピル基、1-ヒドロキシプロピル基、2-ヒドロキシ-1-

メチルエチル基、4-ヒドロキシプチル基、3-ヒドロキシブチル基、2-ヒ ドロキシブチル基、1-ヒドロキシブチル基、5-ヒドロキシペンチル基、4 ーヒドロキシペンチル基、3ーヒドロキシペンチル基、2ーヒドロキシペンチ ル基、1-ヒドロキシペンチル基、6-ヒドロキシヘキシル基、5-ヒドロキ シヘキシル基、4-ヒドロキシヘキシル基、3-ヒドロキシヘキシル基、2-5 ヒドロキシヘキシル基、1-ヒドロキシヘキシル基等の炭素数1~6の直鎖状 または枝分かれ状のヒドロキシアルキル基をいい、ヒドロキシ低級アルコキシ 基とは、2-ヒドロキシエトキシ基、3-ヒドロキシプロポキシ基、2-ヒド ロキシプロポキシ基、2-ヒドロキシ-1-メチルエトキシ基、4-ヒドロキ シブトキシ基、3-ヒドロキシブトキシ基、2-ヒドロキシブトキシ基、5-10 ヒドロキシペンチルオキシ基、4-ヒドロキシペンチルオキシ基、3-ヒドロ キシペンチルオキシ基、2-ヒドロキシペンチルオキシ基、6-ヒドロキシヘ キシルオキシ基、5-ヒドロキシヘキシルオキシ基、4-ヒドロキシヘキシル オキシ基、3-ヒドロキシヘキシルオキシ基、2-ヒドロキシヘキシルオキシ 基等の炭素数2~6の直鎖状または枝分かれ状のヒドロキシアルコキシ基をい 15 い、ヒドロキシ低級アルキルチオ基とは、2-ヒドロキシエチルチオ基、3-ヒドロキシプロピルチオ基、2-ヒドロキシプロピルチオ基、2-ヒドロキシ -1-メチルエチルチオ基、4-ヒドロキシブチルチオ基、3-ヒドロキシブ チルチオ基、2-ヒドロキシブチルチオ基、5-ヒドロキシペンチルチオ基、 4-ヒドロキシペンチルチオ基、3-ヒドロキシペンチルチオ基、2-ヒドロ 20 キシペンチルチオ基、6-ヒドロキシヘキシルチオ基、5-ヒドロキシヘキシ ルチオ基、4-ヒドロキシヘキシルチオ基、3-ヒドロキシヘキシルチオ基、 2-ヒドロキシヘキシルチオ基等の炭素数2~6の直鎖状または枝分かれ状の ヒドロキシアルキルチオ基をいう。低級アルコキシ低級アルキル基とは、上記 25 低級アルコキシ基で置換された上記低級アルキル基をいい、低級アルコキシ低 級アルコキシ基とは、上記低級アルコキシ基で置換された上記低級アルコキシ 基をいい、低級アルコキシ低級アルキルチオ基とは、上記低級アルコキシ基で 置換された上記低級アルキルチオ基をいう。低級アルケニルオキシ基とは、ア

10

15

20

リルオキシ基等の炭素数2~6の直鎖状または枝分かれ状のアルケニルオキシ 基をいい、ヒドロキシ低級アルケニル基とは、3-ヒドロキシ-1-プロペニ ル基等の炭素数3~6の直鎖状または枝分かれ状のヒドロキシアルケニル基を いい、アルアルキルオキシ基とは、ベンジルオキシ基等のフェニル基、ナフチ ル基等のアリール基で置換された上記低級アルコキシ基をいい、アルアルキル オキシ低級アルキル基とは、上記アルアルキルオキシ基で置換された上記低級 アルキル基をいい、シアノ低級アルキル基とは、シアノ基で置換された上記低 級アルキル基をいい、カルバモイル低級アルキル基とは、カルバモイル基で置 換された上記低級アルキル基をいい、モノ又はジ(低級アルキル)アミノ基と は、上記低級アルキル基でモノ又はジ置換されたアミノ基をいう。低級アルコ キシカルボニル基とは、メトキシカルボニル基、エトキシカルボニル基、プロ ポキシカルボニル基、イソプロポキシカルボニル基、プトキシカルボニル基、 イソプトキシカルボニル基、sec-ブトキシカルボニル基、tert-ブト キシカルボニル基、ペンチルオキシカルボニル基、イソペンチルオキシカルボ ニル基、ネオペンチルオキシカルボニル基、 tertーペンチルオキシカルボ ニル基、ヘキシルオキシカルボニル基等の炭素数2~7の直鎖状または枝分か れ状のアルコキシカルボニル基をいい、低級アルコキシカルボニル低級アルキ ル基とは、上記低級アルコキシカルボニル基で置換された上記低級アルキル基 をいい、低級アルコキシカルボニル低級アルコキシ基とは、上記低級アルコキ シカルボニル基で置換された上記低級アルコキシ基をいい、カルボキシ低級ア ルキル基とは、カルボキシ基で置換された上記低級アルキル基をいい、カルボ キシ低級アルコキシ基とは、カルボキシ基で置換された上記低級アルコキシ基 をいう。

水酸基の保護基とは、ベンジル基、メトキシメチル基、アセチル基、ベンゾ イル基等の一般的な有機合成反応において用いられる水酸基の保護基をいう。 また、アミノ基の保護基とは、ベンジルオキシカルボニル基、 *tert*ブト キシカルボニル基、フタロイル基、ベンジル基、アセチル基等の一般的な有機 合成反応において用いられるアミノ基の保護基をいう。

前記一般式(I)で表される本発明の化合物は、例えば、本発明の前記一般式(II)で表されるベンジルフェノール誘導体を用いて、以下の方法に従い製造することができる。

5 (式中のXはトリクロロアセトイミドイルオキシ基、アセトキシ基、臭素原子、フッ素原子等の脱離基であり、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^{11}$ 、 $R^{12}$  および $R^{13}$  は前記と同じ意味をもつ)

#### 工程1

前記一般式(I I)で表されるベンジルフェノール誘導体またはその塩を 2, 10 3, 4, 6 ーテトラーOーアセチルー1 - Oートリクロロアセトイミドイルー  $\alpha$  - D ーグルコピラノース、 2 , 3 , 4 , 6 ーテトラーOーアセチルー1 - O ートリクロロアセトイミドイルー $\beta$  - D ーグルコピラノース、 1 , 2 , 3 , 4 , 6 ーペンターOーアセチルー $\beta$  - D ーグルコピラノース、 2 , 3 , 4 , 6 ーテトラーOーアセチルー $\alpha$  - D ーグルコピラノシルプロミド、 2 , 3 , 4 , 6 ー 5 ・ 5 トラー0 ーアセチルー $\beta$  - 0 ーグルコピラノシルフルオリド等の前記一般式

(III)で表される糖供与体を用いて、不活性溶媒中、三フッ化ホウ素ージエチルエーテル錯体、トリフルオロメタンスルホン酸銀、塩化第二すず、トリフルオロメタンスルホン酸トリメチルシリルなどの活性化剤の存在下に配糖化させることにより前記一般式(IV)で表される配糖体を製造することができる。用いられる溶媒としては、例えば、塩化メチレン、トルエン、アセトニトリル、ニトロメタン、酢酸エチル、ジエチルエーテル、クロロホルム、それらの混合溶媒などを挙げることができ、反応温度は通常−30℃~還流温度であり、反応時間は使用する原料物質や溶媒、反応温度などにより異なるが、通常10分間~1日間である。尚、置換基R<sup>11</sup>及び/又はR<sup>13</sup>において水酸基やアミノ基の保護基を有する化合物は、当該工程の反応終了後に常法に従い適宜処理して当該保護基を除去して工程2に供しても構わない。

#### 工程2

10

15

20

前記一般式(IV)で表される配糖体をアルカリ加水分解させて水酸基の保護基を除去することにより本発明の化合物(I)を製造することができる。用いられる溶媒としては、例えば、水、メタノール、エタノール、テトラヒドロフラン、それらの混合溶媒などを挙げることができ、塩基性物質としては、例えば、水酸化ナトリウム、ナトリウムメトキシド、ナトリウムエトキシドなどを使用することができる。処理温度は通常 0 ℃~還流温度であり、処理時間は使用する原料物質や溶媒、処理温度などにより異なるが、通常 3 0 分間~6時間である。尚、置換基 R<sup>11</sup> 及び/又は R<sup>13</sup> において水酸基やアミノ基の保護基を有する場合、当該保護基の種類に応じ、上記処理方法を常法に従い適宜変更して実施することもでき、または当該工程の反応終了後に別途保護基の除去を常法に従い実施することにより所望の化合物(I)に誘導することができる。

また、前記一般式(I)で表される本発明の化合物の中、下記一般式(Ia) 25 で表される化合物は、例えば、下記一般式(V)で表されるカルボン酸誘導体 を用いて、以下の方法に従い製造することもできる。

(式中のYは炭素数  $1\sim 5$  の直鎖状または枝分かれ状のアルキル基、または炭素数  $2\sim 5$  の直鎖状または枝分かれ状のアルケニル基であり、Rは水素原子または低級アルキル基であり、 $R^1$  および $R^2$  は前記と同じ意味をもつ)

# 5 工程3

前記一般式(V)で表されるカルボン酸誘導体を、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、メタノール、エタノール、それらの混合溶媒等の溶媒中、水素化リチウムアルミニウム、ボラン、水素化ホウ素リチウム等の還元剤を用いて還元することにより前記一般式(Ia)で表される化合物を製造することができる。反応温度は通常0℃~還流温度であり、反応時間は使用する原料物質や溶媒、反応温度などにより異なるが、通常30分間~1日間である。

更に、前記一般式(I)で表される本発明の化合物の中、下記一般式(Ib)で表される化合物は、例えば、下記一般式(Ic)で表されるフェノール誘導体を用いて、以下の方法に従い製造することもできる。

**1**5

20

10

(式中の $\mathbf{R}^4$ は低級アルコキシ基、ヒドロキシ低級アルコキシ基、低級アルコキシ低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル低級アルコキシ基またはカルボキシ低級アルコキシ基であり、 $\mathbf{R}^5$ は低級アルキル基、保護基を有するヒドロキシ低級アルキル基、低級アルコキシ低級アルキル基または低級アルコキシカルボニル低級アルキル基であり、 $\mathbf{X}^1$ は塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子、メシ

WO 02/44192 PCT/JP01/10115

11

ルオキシ、トシルオキシ基等の脱離基であり、 $R^2$  および $R^3$  は前記と同じ意味をもつ)

#### 工程4

5

10

15

前記一般式(I c)で表されるフェノール誘導体を、水素化ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸セシウム、カリウム t e r t - Jトキシド、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、炭酸水素ナトリウム等の塩基性物質の存在下、テトラヒドロフラン、N、N-ジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド、アセトニトリル、それらの混合溶媒等の溶媒中で前記一般式(<math>V I)で表されるアルキル化剤を用いてO-アルキル化した後、所望に応じ常法に従い保護基を除去することにより前記一般式(I b)で表される化合物を製造することができる。反応温度は通常  $0 \sim 2$ 流温度であり、反応時間は使用する原料物質や溶媒、反応温度などにより異なるが、通常 3 0分間  $\sim 1$  日間である。

尚、前記一般式(IV)で表される化合物の中、R<sup>11</sup>が保護基を有するモノ (低級アルキル)アミノ基である化合物は、相当するR<sup>11</sup>が保護基を有するアミノ基である化合物と低級アルキルハライド、メシル酸エステル、トシル酸エステル等の適当なアルキル化剤とを、水素化ナトリウム、炭酸カリウム等の塩基性物質の存在下、テトラヒドロフラン、N,Nージメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド、それらの混合溶媒等の溶媒中で反応させることにより製造することができる。

20 前記製造方法において出発物質として用いられる本発明の前記一般式(II) で表される化合物およびその塩は、例えば、以下の方法に従い製造することができる。

(式中のMは水素原子または水酸基の保護基であり、R<sup>6</sup> は水素原子、保護基を有する水酸基、保護基を有するアミノ基、保護基を有するモノ(低級アルキル)アミノ基、ジ(低級アルキル)アミノ基、カルバモイル基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、保護基を有するヒドロキシ低級アルキル基、保護基を有するヒドロキシ低級アルキル基、低級アルコキシ抵級アルコキシ基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル低級アルキル基、低級アルコキシカルボニル低級アルキル基、低級アルコキシカルボニル低級アルキル基、低級アルコキシ基、カルボキ

#### 5 工程A

WO 02/44192

前記一般式(VII)で表されるベンズアルデヒド誘導体と前記一般式(VII)で表されるグリニャール試薬またはリチウム試薬、若しくは前記一般式(VII)で表されるグリニャール試薬またはリチウム試薬と前記一般式(VIII)で表されるベンズアルデヒド誘導体を、不活性溶媒中、縮合させることにより前記一般式(IX)で表される化合物を製造することができる。用いられる溶媒としては、例えば、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、それらの混合溶媒などを挙げることができ、反応温度は通常-78℃~還流温度であり、反応時間は使用する原料物質や溶媒、反応温度などにより異なるが、通常10分間~1日間である。

# 15 工程B

20

25

前記一般式(IX)で表される化合物を、不活性溶媒中、Dess-Martin試薬を用いて酸化することにより前記一般式(X)で表される化合物を製造することができる。用いられる溶媒としては、例えば、塩化メチレン、クロロホルム、アセトニトリル、それらの混合溶媒などを挙げることができ、反応温度は通常 0  $\mathbb{C}$   $\sim$  還流温度であり、反応時間は使用する原料物質や溶媒、反応温度などにより異なるが、通常 1 時間  $\sim$  1 日間である。

#### 工程C

前記一般式(X)で表される化合物の保護基を常法に従い除去した後、不活性溶媒中、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、4-(N, N-ジメチルアミノ)ピリジン等の塩基の存在下、クロロギ酸メチルと縮合し、得られた炭酸エステル誘導体を水素化ホウ素ナトリウム等の還元剤を用いて還元することにより、本発明の前記一般式(II)の化合物を製造することができる。縮合反応において用いられる溶媒としては、例えば、テトラヒドロフラン、

10

15

20

25

塩化メチレン、アセトニトリル、酢酸エチル、ジエチルエーテル、それらの混合溶媒などを挙げることができ、反応温度は通常 0 ℃~還流温度であり、反応時間は使用する原料物質や溶媒、反応温度などにより異なるが、通常 3 0 分間~1日間である。還元反応において用いられる溶媒としては、例えば、テトラヒドロフランと水との混合溶媒などを挙げることができ、反応温度は通常 0 ℃~還流温度であり、反応時間は使用する原料物質や溶媒、反応温度などにより異なるが、通常 1 時間~1 日間である。尚、R 6 が低級アルコキシカルボニル基である場合は、不活性溶媒中、水素化リチウムアルミニウム等の還元剤を用いてヒドロキシメチル基に還元した後、常法に従い水酸基を保護することにより本発明の前記一般式(II)の化合物に誘導することができる。還元時に用いられる溶媒としては、例えば、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、それらの混合溶媒などを挙げることができ、反応温度は通常 0 ℃~還流温度であり、反応時間は使用する原料物質や溶媒、反応温度は通常 0 ℃~還流温度であり、反応時間は使用する原料物質や溶媒、反応温度などにより異なるが、通常 1 0 分間~1 日間である。また、本発明の前記一般式(II)の化合物は、常法に従いナトリウム塩、カリウム塩等の塩に変換することができる。

# 工程D

前記一般式(IX)で表される化合物を、不活性溶媒中、塩酸等の酸の存在下または非存在下、パラジウム炭素等のパラジウム系触媒を用いて接触還元した後、必要に応じて保護基を常法に従い除去や導入することにより本発明の前記一般式(II)の化合物を製造することができる。接触還元において用いられる溶媒としては、例えば、メタノール、エタノール、テトラヒドロフラン、酢酸エチル、酢酸、イソプロパノール、それらの混合溶媒などを挙げることができ、反応温度は通常室温~還流温度であり、反応時間は使用する原料物質や溶媒、反応温度などにより異なるが、通常30分間~1日間である。尚、R<sup>6</sup>が低級アルコキシカルボニル基である場合は、不活性溶媒中、水素化リチウムアルミニウム等の還元剤を用いてヒドロキシメチル基に還元した後、常法に従い水酸基を保護することにより本発明の前記一般式(II)の化合物に誘導することができる。還元時に用いられる溶媒としては、例えば、ジエチルエーテル、

テトラヒドロフラン、それらの混合溶媒などを挙げることができ、反応温度は 通常 0 ℃~還流温度であり、反応時間は使用する原料物質や溶媒、反応温度な どにより異なるが、通常 1 0 分間~ 1 日間である。また、本発明の前記一般式 (II) の化合物は、常法に従いナトリウム塩、カリウム塩等の塩に変換する ことができる。

前記製造方法における前記一般式(II)、(VII)、(VIII)、(IX)及び(X)で表される化合物において、R<sup>11</sup> 及び/又はR<sup>13</sup> がカルボキシ基、アミノ基、シアノ基、カルバモイル基、ヒドロキシ低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、カルボキシ低級アルケニル基、低級アルコキシカルボニル 低級アルキル基、低級アルコキシカルボニル低級アルケニル基、アミノ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、カルバモイル低級アルキル基等の置換基である化合物は、置換基として低級アルコキシカルボニル基を有する相当する化合物から常法に従い適宜変換した後、次工程(工程A~D、工程1)に供することもできる。

15 また、前記製造方法において出発物質として用いられる本発明の前記一般式 (II)で表される化合物およびその塩は、以下の方法に従い製造することも できる。

(式中の $X^2$  は塩素原子等の脱離基であり、 $R^{11}$ 、 $R^{12}$  および $R^{13}$  は前記と同じ 20 意味をもつ)

# 工程E

前記一般式(XI)で表されるフェノール誘導体を、前記一般式(XII)で表されるベンジル誘導体を用いて、無溶媒中、水酸化リチウム等の塩基性物質の存在下にベンジル化することにより前記一般式(II)で表される化合物

15

20

を製造することができる。反応温度は通常 5 0 ~ 2 0 0 ℃であり、反応時間は使用する原料物質や溶媒、反応温度などにより異なるが、通常 3 0 分間 ~ 1 日間である。

前記製造方法において得られる本発明の化合物は、慣用の分離手段である分別再結晶法、クロマトグラフィーを用いた精製法、溶媒抽出法、固相抽出法等により単離精製することができる。

本発明の前記一般式(I)で表されるグルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体は、常法により、その薬理学的に許容される塩とすることができる。このような塩としては、塩酸、臭化水素酸、硫酸、硝酸、リン酸等の鉱酸との酸付加塩、酢酸、アジピン酸、クエン酸、フマル酸、マレイン酸、オレイン酸、乳酸、ステアリン酸、コハク酸、酒石酸、メタンスルホン酸、ベンゼンスルホン酸、pートルエンスルホン酸等の有機酸との酸付加塩、2-アミノエタノール、ピペリジン、モルホリン、ピロリジン等の有機アミンとの塩、ナトリウム塩、カリウム塩、カルシウム塩、マグネシウム塩等の無機塩基との塩を挙げることができる。

本発明の前記一般式(I)で表される化合物には、水和物やエタノール等の 医薬品として許容される溶媒との溶媒和物も含まれる。

本発明の前記一般式(I)で表される化合物のうち、不飽和結合を有する化合物には、2つの幾何異性体が存在するが、本発明においてはシス(Z)体の化合物またはトランス(E)体の化合物のいずれの化合物を使用してもよい。

本発明の前記一般式(I)で表される化合物のうち、グルコピラノシルオキシ部分を除き不斉炭素を有する化合物には、R配置の化合物とS配置の化合物の2種類の光学異性体が存在するが、本発明においてはいずれの光学異性体を使用してもよく、それらの光学異性体の混合物であっても構わない。

25 本発明の前記一般式(I)で表される化合物およびその薬理学的に許容される塩は、優れたヒトSGLT2活性阻害作用を有しており、糖尿病、糖尿病性合併症、肥満症等の高血糖症に起因する疾患の予防または治療剤として非常に有用である。例えば、下記のヒトSGLT2活性阻害作用測定試験において、

本発明の化合物は強力なヒトSGLT2活性阻害作用を発揮した。

本発明の医薬組成物を実際の治療に用いる場合、用法に応じ種々の剤型のものが使用される。このような剤型としては、例えば、散剤、顆粒剤、細粒剤、ドライシロップ剤、錠剤、カプセル剤、注射剤、液剤、軟膏剤、坐剤、貼付剤などを挙げることができ、経口または非経口的に投与される。

これらの医薬組成物は、その剤型に応じ調剤学上使用される手法により適当な賦形剤、崩壊剤、結合剤、滑沢剤、希釈剤、緩衝剤、等張化剤、防腐剤、湿潤剤、乳化剤、分散剤、安定化剤、溶解補助剤などの医薬品添加物と適宜混合または希釈・溶解し、常法に従い調剤することにより製造することができる。

10 本発明の医薬組成物を実際の治療に用いる場合、その有効成分である前記一般式(I)で表される化合物またはその薬理学的に許容される塩の投与量は患者の年齢、性別、体重、疾患および治療の程度等により適宜決定されるが、経口投与の場合成人1日当たり概ね0.1~1000mgの範囲で、非経口投与の場合は、成人1日当たり概ね0.01~300mgの範囲で、一回または数15 回に分けて適宜投与することができる。

#### 実施例

本発明の内容を以下の参考例、実施例および試験例でさらに詳細に説明するが、本発明はその内容に限定されるものではない。

20

5

#### 参考例1

4-〔(2-ベンジルオキシフェニル) ヒドロキシメチル〕安息香酸メチル 1-ベンジルオキシー2-ブロモベンゼン(5.3g)、金属マグネシウム(0.49g)及びテトラヒドロフラン(160mL)よりグリニャール試薬を調製 した。得られたグリニャール試薬をテレフタルアルデヒド酸メチル(3.3g)のテトラヒドロフラン(60mL)溶液に加え、室温で1時間撹拌した。反応 混合物に水及び希塩酸を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で 洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去した。残渣をアミノ

プロピルシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶出溶媒:  $\land$ キサン/酢酸エチル=4/1) で精製し、4-[(2-ベンジルオキシフェニル) ヒドロキシメチル] 安息香酸メチル (2.6g) を得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm:

5 3.02 (1H, d, J=6.3Hz), 3.91 (3H, s), 5.00 (1H, d, J=11.6Hz), 5.04 (1H, d, J=11.6Hz), 6.07 (1H, d, J=6.3Hz), 6.90-7.05 (2H, m), 7.15-7.35 (7H, m), 7.35-7.45 (2H, m), 7.90-8.00 (2H, m)

#### 実施例1

10 4-(2-ヒドロキシベンジル) 安息香酸メチル

4-[(2-ベンジルオキシフェニル) ヒドロキシメチル] 安息香酸メチル(2.6g) のエタノール(15mL)溶液に、10%パラジウムカーボン粉末(0.50g) を加え、水素雰囲気下、室温で18時間撹拌した。不溶物をろ去後、ろ液の溶媒を減圧下留去し、4-(2-ヒドロキシベンジル) 安息香酸メチル(1.7g) を得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm:

3.89 (3H, s), 4.04 (2H, s), 4.80 (1H, s), 6.75-6.80 (1H, m), 6.85-6.95 (1H, m), 7.05-7.20 (2H, m), 7.25-7.35 (2H, m), 7.90-8.00 (2H, m)

#### 20 参考例 2

15

4-(2-ペンジルオキシベンジル)安息香酸メチル

4-(2-ヒドロキシベンジル) 安息香酸メチル(1.5g) 及び炭酸カリウム(0.94g) のジメチルホルムアミド(200mL) 懸濁液に、ベンジルプロミド(0.81mL) を加え、50℃で5時間撹拌した。不溶物をろ去し、ろ液に水及び希塩酸を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:ヘキサン/酢酸エチル=4/1)で精製し、4-(2-ベンジルオキシベンジル) 安息香酸メチル(2.1

g)を得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDC1<sub>3</sub>) δ ppm:

3.89 (3H, s), 4.06 (2H, s), 5.03 (2H, s), 6.85-6.95 (2H, m), 7.10-7.40 (9H, m), 7.85-7.95 (2H, m)

5

# 参考例3

4-(2-ペンジルオキシペンジル) ペンジルアルコール

水素化リチウムアルミニウム (0.47g) のテトラヒドロフラン (5 mL) 懸濁液に、0 $^{\circ}$ で4-(2-ベンジルオキシペンジル) 安息香酸メチル (2.4

- 10 1g)のテトラヒドロフラン(5mL)溶液を滴下し、同温度で1時間撹拌した後、酢酸エチル(10mL)を加えて更に30分撹拌した。反応混合物に水及び希塩酸を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去し、4-(2-ベンジルオキシベンジル)ベンジルアルコール(1.9g)を得た。
- 15 <sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm:

4.02 (2H, s), 4.65 (2H, s), 5.06 (2H, s), 6.85-6.95 (2H, m), 7.05-7.40 (11H, m)

## 参考例4

20 4-(2-ベンジルオキシベンジル) ベンズアルデヒド

4-(2-ベンジルオキシベンジル) ペンジルアルコール (1.0g) の塩化メチレン (50mL) 溶液に二酸化マンガン (10g) を加え、室温にて3時間撹拌した。不溶物をろ去後、ろ液の溶媒を減圧下留去し、4-(2-ベンジルオキシベンジル) ベンズアルデヒド (0.97g) を得た。

25  $^{1}H-NMR$  (CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  ppm:

4.08 (2H, s), 5.03 (2H, s), 6.90-7.00 (2H, m), 7.10-7.40 (9H, m), 7.70-7.80 (2H, m), 9.96 (1H, s)

# 参考例5

- (E) -3-[4-(2-ヒドロキシベンジル) フェニル] アクリル酸エチルトリエチルホスホノアセテート(0.89mL)のテトラヒドロフラン(3  $0 \, \text{mL}$ ) 溶液に  $t \, e \, r \, t - \vec{J}$ トキシカリウム  $(0.50 \, g)$  を加え、室温にて 15分間撹拌した。反応混合物に4-(2-ベンジルオキシベンジル)ベンズ 5 アルデヒド(1.0g)のテトラヒドロフラン(10mL)溶液を加え、室温 にて6時間撹拌した。反応混合物に希塩酸を加え、酢酸エチルで抽出した。有 機層を飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧下留 去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:ヘキサン/ 酢酸エチル=10/1) で精製し、(E) -3-[4-(2-ペンジルオキシペ10 ンジル)フェニル] アクリル酸エチル(0.86g) を得た。得られた(E) -3-[4-(2-ベンジルオキシベンジル)フェニル]アクリル酸エチル(0. 86g) にトリフルオロ酢酸 (9.5mL)、水 (0.5mL) 及びジメチルス ルフィド(1.0mL)を加え、室温にて一晩撹拌した。溶媒を減圧下留去し、 残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:ヘキサン/酢酸エチ ル=3/1)にて精製し、(E) -3-[4-(2-ヒドロキシベンジル)]フェ ニル〕アクリル酸エチル(0.51g)を得た。 <sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm:
- 1.33 (3H, t, J=7.2Hz), 4.01 (2H, s), 4.26 (2H, q, J=7.2Hz), 4.96 (1H, s), 20 6.38 (1H, d, J=16.1Hz), 6.75-6.80 (1H, m), 6.85-6.95 (1H, m), 7.05-7.20 (2H, m), 7.20-7.30 (2H, m), 7.40-7.50 (2H, m), 7.65 (1H, d, J=16.1Hz)

#### 参考例6

15

- (E) 2 (4 (2 x) + y) プロストキシカルボニルビニル) ペンジル) フェニル β ーDーグルコピラノシド 25
  - (E) 3 [4 (2 ヒドロキシベンジル) フェニル] アクリル酸エチル (0.34g) 及び1,2,3,4,6-ペンタ-0-アセチル- $\beta-$ D-グルコピラノース(1.4g)の塩化メチレン(3mL)及びトルエン(9m

WO 02/44192 PCT/JP01/10115

21

L) 懸濁液に、三フッ化ホウ素-ジエチルエーテル錯体(0.45mL)を加 え、室温にて一晩撹拌した。反応混合物を減圧下濃縮し、残渣をシリカゲルカ ラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:ヘキサン/酢酸エチル=4/1)で精製 し、(E) - 2 - [4 - (2 - x) + y)ルポニルビニル)ベンジル] フェニル 2. 3, 4, 6-F, O-P7g) を得た。得られた(E) -2-[4-(2-x)+シカルボニルビニル)ベンジル〕フェニル 2, 3, 4, 6-テトラーO-アセチルー $\beta-$ Dーグル コピラノシド(0.46g)のメタノール(5mL)溶液に、ナトリウムメト キシド(0.010g)を加え、室温にて30分間撹拌した。反応混合物を減 圧下濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶出溶媒:酢酸エ 10 チル) で精製し、(E) - 2 - (4 - (2 - x) + y) ボニルビニル) ペンジ  $\mathcal{N}$  フェニル  $\beta - \mathcal{D} - \mathcal{J} \mathcal{N}$  コピラノシド (0.31g) を得た。 <sup>1</sup>H-NMR (CD<sub>3</sub>OD) δ ppm:

1.31 (3H, t, J=7.2Hz), 3.30-3.55 (4H, m), 3.68 (1H, dd, J=5.3, 12.0Hz), 3.88 (1H, dd, J=1.9, 12.0Hz), 4.00 (1H, d, J=14.9Hz), 4.15 (1H, dd, J=14.9Hz),15 4.22 (2H, q, J=7.2Hz), 4.92 (1H, d, J=7.1Hz), 6.45 (1H, d, J=16.1Hz), 6.90-7.00 (1H, m), 7.05-7.20 (3H, m), 7.25-7.35 (2H, m), 7.45-7.55 (2H, m), 7.64 (1H, d, J=16.1Hz)

#### 参考例7 20

2- (4-メトキシカルボニルベンジル) フェニル 2, 3, 4, 6-テトラ -O-アセチル-β-D-グルコピラノシド

4-(2-ヒドロキシベンジル)安息香酸メチル(0.053g)及び1. 2. 3. 4.  $6 - \text{ペンタ} - O - \text{アセチル} - \beta - D - \text{グルコピラノース} (0. 2)$ 6g) の塩化メチレン(1mL)及びトルエン(3mL)懸濁液に、三フッ化 25 ホウ素-ジエチルエーテル錯体(0.083mL)を加え、室温で一晩撹拌し た。反応混合物を減圧下濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶出溶媒:ヘキサン/酢酸エチル=4/1)で精製し、2-(4-メトキシ カルボニルベンジル)フェニル 2, 3, 4, 6 - テトラーO - アセチル -  $\beta$  - D - グルコピラノシド (0.067g) を得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm:

1.87 (3H, s), 2.03 (3H, s), 2.05 (3H, s), 2.07 (3H, s), 3.80-4.05 (6H, m), 4.16 (1H, dd, J=2.7, 12.4Hz), 4.28 (1H, dd, J=5.8, 12.4Hz), 5.10-5.20 (2H, m), 5.25-5.35 (2H, m), 6.95-7.10 (3H, m), 7.15-7.25 (3H, m), 7.90-7.95 (2H, m)

# 参考例8

5

10 4-アリルオキシ-2'-(メトキシメチルオキシ)ジフェニルメタノール 1-アリルオキシー4-プロモベンゼン(1.7g)、金属マグネシウム(0.19g)、触媒量のヨウ素及びテトラヒドロフラン(3mL)よりグリニャール 試薬を調製した。得られたグリニャール試薬に2-(メトキシメチルオキシ)ベンズアルデヒド(0.88g)のテトラヒドロフラン(19mL)溶液を加え、室温で30分間撹拌した。反応混合物に飽和塩化アンモニウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナト,リウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:ヘキサン/酢酸エチル=5/1)で精製し、4-アリルオキシ-2'-(メトキシメチルオキシ)ジフェニルメタノール(1.2g) を得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm:

2. 78 (1H, d, J=5.4Hz), 3.31 (3H, s), 4.45-4.55 (2H, m), 5.12 (1H, d, J=7.0Hz), 5.14 (1H, d, J=7.0Hz), 5.20-5.30 (1H, m), 5.35-5.45 (1H, m), 5.95-6.10 (2H, m), 6.80-6.90 (2H, m), 6.95-7.05 (1H, m), 7.07 (1H, dd, J=0.9, 8.2Hz), 7.20-7.35 (3H, m), 7.35 (1H, dd, J=1.8, 7.7Hz)

#### 参考例9

25

4-アリルオキシ-2'-(メトキシメチルオキシ)ベンゾフェノン

4-アリルオキシー 2 ' - (メトキシメチルオキシ)ジフェニルメタノール (1. 2g)の塩化メチレン(20mL)溶液に、0 ℃でDess-Martin in 試薬(1, 1, 1-トリアセトキシー 1, 1-ジヒドロー 1, 2-ペンズイオドキソールー 3 (1 H) -オン)(2. 1g)を加え、1時間撹拌した後、

- 室温に昇温して更に一晩撹拌した。反応混合物にジエチルエーテル及び1mo 1/L水酸化ナトリウム水溶液を加え、有機層を分取した。有機層を1mol /L水酸化ナトリウム水溶液、水、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウ ムで乾燥後、溶媒を減圧下留去し、4-アリルオキシ-2'-(メトキシメチ ルオキシ)ベンゾフェノン(1.1g)を得た。
- 10  $^{1}H-NMR$  (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  ppm:

3. 33 (3H, s), 4. 55-4. 65 (2H, m), 5. 08 (2H, s), 5. 25-5. 35 (1H, m), 5. 35-5. 50 (1H, m), 6. 00-6. 15 (1H, m), 6. 85-7. 00 (2H, m), 7. 05-7. 15 (1H, m), 7. 15-7. 25 (1H, m), 7. 33 (1H, dd, J=1. 5, 7. 7Hz), 7. 35-7. 50 (1H, m), 7. 75-7. 85 (2H, m)

15

# 参考例10

4-アリルオキシ-2'-ヒドロキシベンゾフェノン

4-アリルオキシ- 2 ' - (メトキシメチルオキシ) ペンゾフェノン (1.

1g)のエタノール(15mL)溶液に濃塩酸(0.96mL)を加え、室温 にて一晩撹拌した。反応混合物を減圧下濃縮し、残渣に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、無水 硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:ヘキサン/酢酸エチル=15/1)で精製し、4-アリルオキシ-2'-ヒドロキシベンゾフェノン(0.87g)を得た。

 $25 \cdot {}^{1}H-NMR (CDCl_{3}) \delta ppm$ :

4.60-4.70 (2H, m), 5.30-5.40 (1H, m), 5.40-5.50 (1H, m), 6.00-6.15 (1H, m), 6.85-6.95 (1H, m), 6.95-7.05 (2H, m), 7.07 (1H, dd, J=1.0, 8.4Hz), 7.45-7.55 (1H, m), 7.63 (1H, dd, J=1.6, 8.0Hz), 7.65-7.75 (2H, m), 11.96 (1H, s)

#### 実施例2

2-(4-アリルオキシベンジル)フェノール

4-アリルオキシー2'-ヒドロキシベンゾフェノン(0.87g)のテトラヒドロフラン(14mL)溶液に、0℃でトリエチルアミン(0.53mL)及びクロロギ酸メチル(0.29mL)を加え、室温で1.5時間撹拌した。不溶物をろ去し、ろ液の溶媒を減圧下留去した。残渣のテトラヒドロフラン(18mL)及び水(9mL)溶液に、0℃で水素化ホウ素ナトリウム(0.52g)を加え、室温で2.5時間撹拌した。反応混合物に0.5mol/L塩酸水溶液を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:ヘキサン/酢酸エチル=8/1)で精製し、2-(4-アリルオキシベンジル)フェノール(0.72g)を得た。

「1H-NMR(CDC13)δ ppm:

3.93 (2H, s), 4.45-4.55 (2H, m), 4.73 (1H, brs), 5.20-5.30 (1H, m), 5.35-5.45 (1H, m), 5.95-6.10 (1H, m), 6.78 (1H, dd, J=1.3, 7.9Hz), 6.80-6.95 (3H, m), 7.05-7.20 (4H, m)

#### 参考例11

20 2-(4-r)リルオキシベンジル)フェニル 2, 3, 4, 6-rトラーO-アセチル- $\beta-D-$ グルコピラノシド

2-(4-アリルオキシベンジル)フェノール(0.20g)及び2,3,4,6-テトラーの一アセチルー1-のートリクロロアセトイミドイルーαーDーグルコピラノース(0.45g)の塩化メチレン(8.5mL)溶液に三フッ化ホウ素ージエチルエーテル錯体(0.12g)を加え、室温で2時間撹拌した。反応混合物に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:へ

キサン/酢酸エチル=1/1) で精製し、2-(4-P)リルオキシベンジル)フェニル 2,3,4,6-テトラーO-PセチルーB-D-グルコピラノシド(0.44g)を得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm:

1.90 (3H, s), 2.03 (3H, s), 2.05 (3H, s), 2.07 (3H, s), 3.80-3.95 (3H, m),
4.18 (1H, dd, J=2.5, 12.3Hz), 4.28 (1H, dd, J=5.5, 12.3Hz), 4.45-4.55 (2H,
m), 5.11 (1H, d, J=7.5Hz), 5.10-5.45 (5H, m), 5.95-6.10 (1H, m), 6.756.85 (2H, m), 6.95-7.10 (5H, m), 7.10-7.20 (1H, m)

## 10 参考例12

4-(2-ベンジルオキシエチル)-2'-(メトキシメチルオキシ)ジフェ ニルメタノール

4-アリルオキシー1-プロモベンゼンの代わりに4-(2-ベンジルオキシエチル)-1-プロモベンゼンを用いて、参考例8と同様の方法で標記化合物を合成した。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm:

2.80 (1H, d, J=5.7Hz), 2.90 (2H, t, J=7.1Hz), 3.30 (3H, s), 3.66 (2H, t, J=7.1Hz), 4.51 (2H, s), 5.10-5.20 (2H, m), 6.06 (1H, d, J=5.7Hz), 6.95-7.05 (1H, m), 7.05-7.10 (1H, m), 7.10-7.20 (2H, m), 7.20-7.40 (9H, m)

20

15

#### 参考例13

4-(2-ベンジルオキシエチル)-2'-(メトキシメチルオキシ)ベンゾフェノン

4-アリルオキシ-2'-(メトキシメチルオキシ)ジフェニルメタノール 25 の代わりに4-(2-ペンジルオキシエチル)-2'-(メトキシメチルオキシ)ジフェニルメタノールを用いて、参考例9と同様の方法で標記化合物を合成した。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm:

2.98 (2H, t, J=6.8Hz), 3.29 (3H, s), 3.72 (2H, t, J=6.8Hz), 4.51 (2H, s), 5.05 (2H, s), 7.05-7.15 (1H, m), 7.15-7.25 (1H, m), 7.25-7.40 (8H, m), 7.40-7.50 (1H, m), 7.70-7.80 (2H, m)

# 5 参考例14

4-(2-ベンジルオキシエチル)-2'-ヒドロキシベンゾフェノン 4-アリルオキシ-2'-(メトキシメチルオキシ)ベンゾフェノンの代わ りに4-(2-ベンジルオキシエチル)-2'-(メトキシメチルオキシ)ベ ンゾフェノンを用いて、参考例10と同様の方法で標記化合物を合成した。

10 <sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm:
3.02 (2H, t, J=6.8Hz), 3.75 (2H, t, J=6.8Hz), 4.55 (2H, s), 6.85-6.90 (1H, m), 7.05-7.10 (1H, m), 7.25-7.40 (7H, m), 7.45-7.55 (1H, m), 7.55-7.65 (3H, m), 12.02 (1H, s)

## 15 実施例3

2-〔4-(2-ベンジルオキシエチル) ベンジル〕フェノール 4-アリルオキシ-2'-ヒドロキシベンゾフェノンの代わりに4-(2-ベンジルオキシエチル)-2'-ヒドロキシベンゾフェノンを用いて、実施例 2と同様の方法で標記化合物を合成した。

20 <sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm: 2.90 (2H, t, J=7.2Hz), 3.66 (2H, t, J=7.2Hz), 3.97 (2H, s), 4.52 (2H, s), 4.62 (1H, s), 6.75-6.85 (1H, m), 6.85-6.95 (1H, m), 7.05-7.20 (6H, m), 7.20-7.40 (5H, m)

## 25 参考例15

4-(2-ベンジルオキシベンジル) ベンジルクロリド 4-(2-ベンジルオキシベンジル) ベンジルアルコール (0.67g) の 塩化メチレン (30mL) 溶液にチオニルクロリド (0.48mL) を加え、 1時間加熱還流した。反応混合物を減圧下濃縮し、残渣に水を加え、ジエチルエーテルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去し、4-(2-ベンジルオキシベンジル)ベンジルクロリド(0.68g)を得た。

5  $^{1}H-NMR$  (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  ppm:

4.01 (2H, s), 4.56 (2H, s), 5.04 (2H, s), 6.85-7.40 (13H, m)

#### 参考例16

[4-(2-ベンジルオキシベンジル)フェニル]アセトニトリル

4-(2-ベンジルオキシベンジル)ベンジルクロリド(0.66g)のN, N-ジメチルホルムアミド(20mL)溶液にシアン化カリウム(0.40g)を加え、60℃にて18時間撹拌した。反応混合物を室温に冷却し、水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:ヘキサン/酢酸エチル=5/1~3/1)で精製し、〔4-(2-ベンジルオキシベンジル)フェニル〕アセトニトリル(0.54g)を得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm:

3.70 (2H, s), 4.01 (2H, s), 5.04 (2H, s), 6.85-7.40 (13H, m)

20

#### 実施例4

[4-(2-ヒドロキシベンジル)フェニル]アセトニトリル

〔4-(2-ベンジルオキシベンジル)フェニル〕アセトニトリル(0.41g)にトリフルオロ酢酸(17mL)、水(1mL)及びジメチルスルフィド
 25 (2mL)を加え、室温にて一晩撹拌した。反応混合物を減圧下濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:ヘキサン/酢酸エチル=3/1)で精製し、〔4-(2-ヒドロキシベンジル)フェニル〕アセトニトリル(0.26g)を得た。

 $^{1}H-NMR$  (CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  ppm:

3.71 (2H, s), 3.99 (2H, s), 4.76 (1H, s), 6.77 (1H, dd, J=1.1, 7.9Hz), 6.89 (1H, dt, 1.1, 7.5Hz), 7.05-7.20 (2H, m), 7.20-7.30 (4H, m)

# 5 参考例17

10

4- (2-ベンジルオキシベンジル) 安息香酸

4-(2-ペンジルオキシペンジル) 安息香酸メチル (1.0g) のメタノール  $(20\,\mathrm{mL})$  溶液に $2\,\mathrm{mol}$   $1/\mathrm{L}$  水酸化ナトリウム水溶液  $(7.5\,\mathrm{mL})$  を加え、 $60\,\mathrm{C}$ で5時間撹拌した。反応混合物を減圧下に濃縮した。残渣に希塩酸を加えて酸性にした後、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去し、4-(2-ペンジルオキシペンジル) 安息香酸 (0.72g) を得た。

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>) δ ppm:

4.01 (2H, s), 5.09 (2H, s), 6.85-6.95 (1H, m), 7.00-7.10 (1H, m), 7.15-7.40 (9H, m), 7.75-7.85 (2H, m), 12.77 (1H, brs)

## 参考例18

4-(2-ベンジルオキシベンジル)ベンズアミド

(10H, m), 7.70-7.80 (2H, m), 7.88 (1H, brs)

4-(2-ベンジルオキシベンジル) 安息香酸(0.70g) の塩化メチレ 20 ン(10mL) 懸濁液にチオニルクロリド(0.48mL) を加え、50℃に て3時間撹拌した。反応混合物を減圧下濃縮し、残渣に28%アンモニア水溶液(50mL) を加え、室温にて30分撹拌した。不溶物をろ取し、水及びヘキサンで洗浄後、減圧下乾燥し、4-(2-ベンジルオキシベンジル) ベンズアミド(0.62g) を得た。

25 <sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>) δ ppm: 3.98 (2H, s), 5.10 (2H, s), 6.85-6.95 (1H, m), 7.00-7.10 (1H, m), 7.15-7.40

# 実施例 5

4-(2-ヒドロキシペンジル) ベンズアミド

4-(2-ベンジルオキシベンジル) ベンズアミド(0.50g) のエタノール(10mL) 溶液に10%パラジウムカーボン粉末(0.10g) を加え、

5 水素雰囲気下室温で1時間撹拌した。不溶物をろ去し、ろ液の溶媒を減圧下留去し、4-(2-ヒドロキシベンジル)ベンズアミド (0.31g) を得た。  $^{1}$ H-NMR  $(DMSO-d_{6})$   $\delta$  ppm:

3.90 (2H, s), 6.65-6.75 (1H, m), 6.75-6.85 (1H, m), 6.95-7.10 (2H, m), 7.20-7.30 (3H, m), 7.70-7.80 (2H, m), 7.86 (1H, brs), 9.40 (1H, s)

10

# 参考例19

2-ベンジルオキシー4'-(N, N-ジメチルアミノ)ジフェニルメタノール

4-アリルオキシ-1-プロモベンゼンの代わりに2-ベンジルオキシ-1 15 -プロモベンゼン、2-(メトキシメチルオキシ)ベンズアルデヒドの代わりに4-(N, N-ジメチルアミノ)ベンズアルデヒドを用いて、参考例8と同様の方法で標記化合物を合成した。

<sup>1</sup>H-NMR (CDC1<sub>3</sub>) δ ppm:

2.77 (1H, d, J=5.3Hz), 2.93 (6H, s), 5.04 (2H, s), 6.03 (1H, d, J=5.3Hz), 20 6.65-6.75 (2H, m), 6.85-7.05 (2H, m), 7.15-7.45 (9H, m)

# 実施例6

2 - [4 - (N, N - ジメチルアミノ) ベンジル] フェノール

2 - ベンジルオキシー4'-(N, N-ジメチルアミノ) ジフェニルメタノ 25 ール(0.85g)のエタノール(25mL)溶液に10%パラジウムカーボン粉末(0.34g)を加え、水素雰囲気下室温にて22時間撹拌した。不溶物をろ去し、ろ液の溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:ヘキサン/酢酸エチル=4/1)で精製し、2-〔4 - (N, N-ジメチルアミノ) ベンジル) フェノール (0.35g) を得た。  $^{1}$ H-NMR (CDC13)  $\delta$  ppm:

2.91 (6H, s), 3.91 (2H, s), 4.73 (1H, s), 6.65-6.75 (2H, m), 6.75-6.85 (1H, m), 6.85-6.95 (1H, m), 7.05-7.20 (4H, m)

5

15

# 参考例20

2-(4-(N, N-ジメチルアミノ) ベンジル) フェニル 2, 3, 4, 6 -テトラ-<math>O-アセチル- $\beta-$ D-グルコピラノシド

2-(4-r)リルオキシベンジル)フェノールの代わりに2-(4-(N,

10 *N*-ジメチルアミノ)ベンジル〕フェノールを用いて、参考例11と同様の方法で標記化合物を合成した。

 $^{1}H-NMR$  (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  ppm:

1.92 (3H, s), 2.03 (3H, s), 2.05 (3H, s), 2.08 (3H, s), 2.89 (6H, s), 3.80-3.90 (3H, m), 4.18 (1H, dd, J=2.3, 12.2Hz), 4.28 (1H, dd, J=5.7, 12.2Hz), 5.09 (1H, d, J=7.7Hz), 5.15-5.25 (1H, m), 5.25-5.40 (2H, m), 6.60-6.70 (2H, m), 6.90-7.10 (5H, m), 7.10-7.20 (1H, m)

#### 参考例21

4 - ベンジルオキシー 2' - (メトキシメチルオキシ) ジフェニルメタノール 20 1 - アリルオキシー 4 - プロモベンゼンの代わりに 1 - プロモー 2 - (メトキシメチルオキシ) ベンゼン、2 - (メトキシメチルオキシ) ベンズアルデヒドの代わりに 4 - ベンジルオキシベンズアルデヒドを用いて、参考例 8 と同様の方法で標記化合物を合成した。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm:

25 2.78 (1H, d, J=5.4Hz), 3.29 (3H, s), 5.04 (2H, s), 5.10-5.20 (2H, m), 6.03 (1H, d, J=5.4Hz), 6.85-6.95 (2H, m), 6.95-7.10 (2H, m), 7.20-7.45 (9H, m)

#### 参考例22

4-ベンジルオキシ-2'-(メトキシメチルオキシ)ベンゾフェノン 4-アリルオキシ-2'-(メトキシメチルオキシ)ジフェニルメタノール の代わりに4-ベンジルオキシ-2'-(メトキシメチルオキシ)ジフェニル メタノールを用いて参考例9と同様の方法で標記化合物を合成した。

5  $^{1}H-NMR$  (CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  ppm:

3.31 (3H, s), 5.07 (2H, s), 5.13 (2H, s), 6.95-7.05 (2H, m), 7.05-7.15 (1H, m), 7.15-7.25 (1H, m), 7.30-7.50 (7H, m), 7.75-7.85 (2H, m)

## 参考例23

10 4-ベンジルオキシ-2'-ヒドロキシベンゾフェノン 4-アリルオキシ-2'-(メトキシメチルオキシ)ベンゾフェノンの代わ

りに4-ベンジルオキシ-2'-(メトキシメチルオキシ)ベンゾフェノンを 用いて、参考例10と同様の方法で標記化合物を合成した。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm:

15 5.16 (2H, s), 6.85-6.95 (1H, m), 7.00-7.10 (3H, m), 7.30-7.55 (6H, m), 7.63 (1H, dd, J=1.9, 8.2Hz), 7.65-7.75 (2H, m), 11.95 (1H, s)

# 実施例7

2- [(4-ペンジルオキシ) ベンジル] フェノール

20 4-アリルオキシ-2'-ヒドロキシベンゾフェノンの代わりに4-ベンジルオキシ-2'-ヒドロキシベンゾフェノンを用いて、実施例2と同様の方法で標記化合物を合成した。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm:

3.94 (2H, s), 4.70 (1H, s), 5.03 (2H, s), 6.75-6.80 (1H, m), 6.85-6.95 (3H,

25 m), 7.05-7.20 (4H, m), 7.25-7.45 (5H, m)

#### 参考例 2 4

2- [(4-ベンジルオキシ) ベンジル] フェニル 2, 3, 4, 6-テトラー

O-アセチル-β-D-グルコピラノシド

2-(4-アリルオキシベンジル)フェノールの代わりに2-〔(4-ベンジルオキシ)ベンジル〕フェノールを用いて、参考例11と同様の方法で標記化合物を合成した。

5  $^{1}$ H-NMR (CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  ppm:

1.88 (3H, s), 2.03 (3H, s), 2.05 (3H, s), 2.07 (3H, s), 3.80-3.90 (3H, m), 4.17 (1H, dd, J=2.4, 12.3Hz), 4.28 (1H, dd, J=5.7, 12.3Hz), 5.03 (2H, s), 5.10 (1H, d, J=7.2Hz), 5.15-5.25 (1H, m), 5.25-5.40 (2H, m), 6.85-6.90 (2H, m), 6.95-7.10 (5H, m), 7.10-7.20 (1H, m), 7.25-7.45 (5H, m)

10

# 参考例25

1-ブロモ-4-〔2-(メトキシメチルオキシ)エチル〕ベンゼン

2-(4-プロモフェニル) エタノール(1.0g) 及びジイソプロピルエ チルアミン(1.3mL) の塩化メチレン(5mL) 溶液に、クロロメチルメ 15 チルエーテル(0.75mL) を加え、室温にて2時間撹拌した。反応混合物 に水を加え、有機層を分取し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下留 去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:ヘキサン/ 酢酸エチル=15/1~10/1)で精製し、1-プロモー4-[2-(メトキシメチルオキシ) エチル) ベンゼン(1.2g) を得た。

20  $^{1}H-NMR$  (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  ppm:

2.85 (2H, t, J=6.8Hz), 3.28 (3H, s), 3.74 (2H, t, J=6.8Hz), 4.60 (2H, s), 7.05-7.15 (2H, m), 7.35-7.45 (2H, m)

#### 参考例 2 6

25 2-ヒドロキシ-4-メトキシ-4'-(2-(メトキシメチルオキシ) エチ ル) ジフェニルメタノール

1 ープロモー4 ー〔2 ー (メトキシメチルオキシ) エチル〕ベンゼン (0. 61g) のテトラヒドロフラン (12mL) 溶液にアルプン雰囲気下、-78℃

10  $^{1}H-NMR$  (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  ppm:

2.77 (1H, d, J=2.9Hz), 2.90 (2H, t, J=6.9Hz), 3.29 (3H, s), 3.70-3.80 (5H, m), 4.61 (2H, s), 5.96 (1H, d, J=2.9Hz), 6.35 (1H, dd, J=2.1, 8.5Hz), 6.48 (1H, d, J=2.1Hz), 6.70 (1H, d, J=8.5Hz), 7.20-7.35 (4H, m), 8.04 (1H, s)

# 15 実施例8

20

5

5-メトキシ-2- {4- (2- (メトキシメチルオキシ) エチル] ベンジル} フェノール

2-ヒドロキシー4-メトキシー4' - (2-(メトキシメチルオキシ) エ チル〕ジフェニルメタノール(0.31g)のエタノール(10mL)溶液に 10%パラジウムカーボン粉末(0.061g)を加えて水素雰囲気下室温に て 1 時間撹拌した。不溶物をろ去し、ろ液の溶媒を減圧下留去した。残渣をシ リカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒: (2-(メトキシメチルオキシ)エ 2)で精製し、5-メトキシー2-{4-(2-(メトキシメチルオキシ)エ チル〕ベンジル}フェノール(0.19g)を得た。

 $^{1}H-NMR$  (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  ppm:

2.86 (2H, t, J=7.0Hz), 3.29 (3H, s), 3.74 (2H, t, J=7.0Hz), 3.76 (3H, s), 3.90 (2H, s), 4.61 (2H, s), 4.77 (1H, s), 6.38 (1H, d, J=2.5Hz), 6.45 (1H, dd, J=2.5, 8.5Hz), 7.01 (1H, d, J=8.5Hz), 7.10-7.20 (4H, m)

#### 参考例27

5

5- メトキシー 2-  $\{4 \{2-$  ( メトキシメチルオキシ) エチル $\}$  ベンジル $\}$  フェニル 2, 3, 4, 6- テトラー O- アセチルー $\beta-$  D- グルコピラノシド

5 - メトキシー2 - {4 - (2 - (メトキシメチルオキシ) エチル) ベンジル} フェノール (0. 19g) 及び2, 3, 4, 6 - テトラー O - アセチルー1 - O - トリクロロアセトイミドイルーα - D - グルコピラノース (0. 40g) の塩化メチレン (15 mL) 溶液に 0 ℃で三フッ化ホウ素ージエチルエー 7ル錯体 (0. 088 mL) を加えて 20分間撹拌した。反応混合物に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加えて有機層を分取した。有機層を無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶出溶媒: ヘキサン/酢酸エチル=1/1) で精製し、5 - メトキシー2 - {4 - (2 - (メトキシメチルオキシ) エチル) ベンジル} フェニル 2, 3, 4, 6 - テトラー O - アセチルーβ - D - グルコピラノシド (0. 33g)を得た。

 $^{1}H-NMR$  (CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  ppm:

1.85 (3H, s), 2.02 (3H, s), 2.05 (3H, s), 2.10 (3H, s), 2.85 (2H, t, J=7.1Hz), 3.30 (3H, s), 3.72 (2H, t, J=7.1Hz), 3.77 (3H, s), 3.75-3.85 (2H, m), 20 3.80-3.95 (1H, m), 4.19 (1H, dd, J=2.4, 12.2Hz), 4.25 (1H, dd, J=5.9, 12.2Hz), 4.60 (2H, s), 5.07 (1H, d, J=7.7Hz), 5.10-5.20 (1H, m), 5.25-5.35 (2H, m), 6.53 (1H, dd, J=2.5, 8.7Hz), 6.65 (1H, d, J=2.5Hz), 6.94 (1H, d, J=8.7Hz), 7.00-7.20 (4H, m)

## 25 参考例 28

3 ーベンジルオキシー4 ー (4 ーエチルベンジル) 安息香酸メチル4 ー (4 ーエチルベンジル) ー 3 ーヒドロキシ安息香酸メチル (1.28g)のN, Nージメチルホルムアミド (14mL) 溶液に、炭酸カリウム (0.9

8 g)及びベンジルプロミド (0.62 mL)を加え、室温で19時間撹拌した。反応混合物を水中に注ぎ、ジエチルエーテルで2回抽出した。有機層を合わせて水で洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:  $^{+}$  +  $^{+}$  +  $^{+}$ 

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm:

1. 22 (3H, t, J=7.7Hz), 2. 61 (2H, q, J=7.7Hz), 3. 90 (3H, s), 4. 02 (2H, s), 5. 11 (2H, s), 7. 00-7. 20 (5H, m), 7. 25-7. 40 (5H, m), 7. 55-7. 65 (2H, m)

10

5

## 参考例29

3-ベンジルオキシ-4-(4-エチルベンジル)安息香酸

20 1.14 (3H, t, J=7.6Hz), 2.55 (2H, q, J=7.6Hz), 3.96 (2H, s), 5.18 (2H, s), 7.05-7.15 (4H, m), 7.20-7.40 (6H, m), 7.50 (1H, dd, J=1.5, 7.9Hz), 7.55 (1H, d, J=1.5Hz), 12.84 (1H, s)

#### 実施例 9

25 5-アミノー2-(4-エチルベンジル)フェノール

3-ベンジルオキシー4-(4-エチルベンジル) 安息香酸(1.4g)及びトリエチルアミン(1.3mL)の1,4-ジオキサン(<math>10mL)溶液にジフェニルホスホリルアジド(1.3g)の1,4-ジオキサン(<math>10mL)

溶液を加え、100℃で1時間撹拌した。反応混合物にベンジルアルコール(1.6mL)を加え、同温度でさらに7時間撹拌した。反応混合物の溶媒を減圧下留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:ヘキサン/酢酸エチル=4/1)で精製し、N-〔3-ベンジルオキシー4-(4-エチルベンジル)フェニル〕カルバミン酸ベンジル(1.4g)を得た。得られたN-〔3-ベンジルオキシー4-(4-エチルベンジル)フェニル〕カルバミン酸ベンジル(1.4g)のメタノール(15mL)溶液に10%パラジウムカーボン粉末(0.28g)を加え、水素雰囲気下、11時間撹拌した。不溶物をろ去し、ろ液の溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:ヘキサン/酢酸エチル=1/1)で精製し、5-アミノー2-(4-エチルベンジル)フェノール(0.54g)を得た。

 $^{1}H-NMR$  (CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  ppm:

- 1.21 (3H, t, J=7.7Hz), 2.61 (2H, q, J=7.7Hz), 3.56 (2H, brs), 3.85 (2H, s), 4.57 (1H, s), 6.18 (1H, d, J=2.4Hz), 6.25 (1H, dd, J=2.4, 8.1Hz), 6.89 (1H,
- 15 d, J=8.1Hz), 7.05-7.15 (4H, m)

#### 実施例10

N- [4-(4-エチルベンジル)-3-ヒドロキシフェニル] カルバミン酸 ベンジル

5-アミノ-2-(4-エチルベンジル)フェノール (0.25g)のテトラヒドロフラン (10mL) 溶液に、N-ベンジルオキシカルボニルオキシスクシンイミド <math>(0.41g) を加え、室温にて22時間撹拌した。反応混合物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:  $^+$ 0・オサン/酢酸エチルー5/1)で精製し、N-(4-(4-エチルベンジル)-3-ヒドロキシフェ25 ニル)カルバミン酸ベンジル <math>(0.40g) を得た。

 $^{1}H-NMR$  (CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  ppm:

1.21 (3H, t, J=7.7Hz), 2.60 (2H, q, J=7.7Hz), 3.90 (2H, s), 5.00 (1H, brs), 5.19 (2H, s), 6.59 (1H, brs), 6.70 (1H, dd, J=2.3, 8.2Hz), 7.01 (1H, d,

WO 02/44192

37

J=8.2Hz), 7.05-7.20 (5H, m), 7.30-7.45 (5H, m)

## 参考例30

5-ベンジルオキシカルボニルアミノー2-(4-エチルベンジル)フェニル 2, 3, 4, 6-テトラーO-アセチルー $\beta-$ Dーグルコピラノシド 5-メトキシー2-〔4-(2-メトキシメチルオキシ)エチルベンジル〕フェノールの代わりにN-〔4-(4-エチルベンジル)-3-ヒドロキシフェニル〕カルバミン酸ベンジルを用いて、参考例27と同様の方法で標記化合物を合成した。

10  $^{1}$ H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  ppm:

1.19 (3H, t, J=7.5Hz), 1.85 (3H, s), 2.02 (3H, s), 2.03 (3H, s), 2.05 (3H, s), 2.59 (2H, q, J=7.5Hz), 3.70-3.95 (3H, m), 4.10-4.40 (2H, m), 5.00-5.40 (6H, m), 6.63 (1H, brs), 6.74 (1H, dd, J=1.9, 8.2Hz), 6.95 (1H, d, J=8.2Hz), 6.95-7.10 (4H, m), 7.20-7.60 (6H, m)

15

## 参考例31

5-Pミノー 2-(4-xチルベンジル)フェニル 2, 3, 4, 6-テトラ -O-アセチルー $\beta-$ D-グルコピラノシド

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm:

WO 02/44192

38

PCT/JP01/10115

1.19 (3H, t, J=7.6Hz), 1.84 (3H, s), 2.02 (3H, s), 2.05 (3H, s), 2.09 (3H, s), 2.59 (2H, q, J=7.6Hz), 3.59 (2H, brs), 3.70-3.90 (3H, m), 4.18 (1H, dd, J=2.5, 12.2Hz), 4.28 (1H, dd, J=5.3, 12.2Hz), 5.04 (1H, d, J=7.5Hz), 5.10-5.35 (3H, m), 6.34 (1H, dd, J=2.1, 8.0Hz), 6.42 (1H, d, J=2.1Hz), 6.82 (1H, d, J=8.0Hz), 6.95-7.15 (4H, m)

#### 参考例 3 2

5

2-(メトキシメチルオキシ)-4,6-ジメチルベンズアルデヒド
2-ヒドロキシー4,6-ジメチルベンズアルデヒド(0.75g)及びN,
10 N-ジイソプロピルエチルアミン(1.4mL)の塩化メチレン(20mL)溶液にクロロメチルメチルエーテル(0.57mL)を加え、室温で24時間撹拌した。反応混合物に水を加えてジエチルエーテルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した後、溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:ヘキサン/酢酸エチル=20/1)で精製し、2-(メトキシメチルオキシ)-4,6-ジメチルベンズアルデヒド(0.57g)を得た。

 $^{1}H-NMR$  (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  ppm:

2.34 (3H, s), 2.55 (3H, s), 3.51 (3H, s), 5.26 (2H, s), 6.65-6.70 (1H, m), 6.85-6.90 (1H, m), 10.61 (1H, s)

20

# 参考例33

4'-(3-ベンジルオキシプロピル)-2-(メトキシメチルオキシ)-4, 6-ジメチルジフェニルメタノール

1-(3-ベンジルオキシプロピル)-4-ブロモベンゼン(1.3g)、金 25 属マグネシウム(0.11g)、触媒量のヨウ素及びテトラヒドロフラン(4.4mL)よりグリニャール試薬を調製した。得られたグリニャール試薬溶液に 2-(メトキシメチルオキシ)-4,6-ジメチルベンズアルデヒド(0.57g)のテトラヒドロフラン(10mL)溶液を加え20分間撹拌した。反応

混合物に飽和塩化アンモニウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:ヘキサン/酢酸エチル=4/1)で精製し、4'-(3-ベンジルオキシプロピル)-2-(メトキシメチルオキシ)-4,6-ジメチルジフェニルメタノール(1.1g)を得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm:

1.80-1.95 (2H, m), 2.31 (3H, s), 2.32 (3H, s), 2.60-2.75 (2H, m), 3.12 (3H, s), 3.46 (2H, t, J=6.2Hz), 3.91 (1H, d, J=10.7Hz), 4.49 (2H, s), 4.93 (1H, d, J=6.5Hz), 5.03 (1H, d, J=6.5Hz), 6.03 (1H, d, J=10,7Hz), 6.70-6.75 (1H, m), 6.75-6.80 (1H, m), 7.05-7.10 (2H, m), 7.15-7.20 (2H, m), 7.20-7.40 (5H, m)

# 参考例34

WO 02/44192

5

20

15 4'-(3-ヒドロキシプロピル)-2-(メトキシメチルオキシ)-4,6 -ジメチルジフェニルメタン

4'-(3-ペンジルオキシプロピル)-2-(メトキシメチルオキシ)-4, 6-ジメチルジフェニルメタノール(1.1g)のエタノール(27mL)溶液に10%パラジウムカーボン粉末(0.46g)を加えて水素雰囲気下室温にて17時間撹拌した。不溶物をろ去し、ろ液の溶媒を減圧下留去し、4'-(3-ヒドロキシプロピル)-2-(メトキシメチルオキシ)-4,6-ジメチルジフェニルメタン(0.85g)を得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm:

1.80-1.90 (2H, m), 2.20 (3H, s), 2.30 (3H, s), 2.60-2.70 (2H, m), 3.36 (3H, s), 3.60-3.70 (2H, m), 4.00 (2H, s), 5.13 (2H, s), 6.65-6.70 (1H, m), 6.75-6.85 (1H, m), 7.00-7.10 (4H, m)

10

25

4'-(3-ベンゾイルオキシプロピル)-2-(メトキシメチルオキシ)-4,6-ジメチルジフェニルメタン

4'-(3-ヒドロキシプロピル)-2-(メトキシメチルオキシ)-4, 6-ジメチルジフェニルメタン(0.85g)、トリエチルアミン(0.49m L)及び4-(ジメチルアミノ)ピリジン(0.033g)の塩化メチレン(14mL)溶液に、ベンゾイルクロリド(0.38mL)を加え、室温で18時間撹拌した。.反応混合物に水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エチル=20/1)で精製し、4'-(3-ベンゾイルオキシプロピル)-2-(メトキシメチルオキシ)-4,6-ジメチルジフェニルメタン(1.1g)を得た。

2.00-2.10 (2H, m), 2.20 (3H, s), 2.30 (3H, s), 2.65-2.75 (2H, m), 3.36 (3H, s), 4.00 (2H, s), 4.25-4.35 (2H, m), 5.13 (2H, s), 6.65-6.70 (1H, m),

15 6.75-6.85 (1H, m), 7.00-7.10 (4H, m), 7.40-7.50 (2H, m), 7.50-7.60 (1H, m), 8.00-8.10 (2H, m)

## 実施例11

2 - 〔4 - (3 - ペンゾイルオキシプロピル)ベンジル〕 - 3, 5 - ジメチル 20 フェノール

 $^{1}H-NMR$  (CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  ppm:

 $^{1}H-NMR$  (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  ppm:

2.00-2.10 (2H, m), 2.23 (3H, s), 2.26 (3H, s), 2.65-2.80 (2H, m), 3.98 (2H, s), 4.25-4.35 (2H, m), 4.53 (1H, s), 6.45-6.55 (1H, m), 6.60-6.70 (1H, m), 7.00-7.15 (4H, m), 7.40-7.50 (2H, m), 7.50-7.60 (1H, m), 8.00-8.10 (2H, m)

5

15

## 参考例36

1-(3-ベンジルオキシプロピル)-4-ブロモベンゼンの代わりに1-10 (2-ベンジルオキシエチル)-4-ブロモベンゼンを用いて、参考例33と同様の方法で標記化合物を合成した。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm:

2. 30 (3H, s), 2. 32 (3H, s), 2. 89 (2H, t, J=7. 3Hz), 3. 13 (3H, s), 3. 64 (2H, t, J=7. 3Hz), 3. 89 (1H, d, J=10. 7Hz), 4. 50 (2H, s), 4. 93 (1H, d, J=6. 6Hz), 5. 02 (1H, d, J=6. 6Hz), 6. 03 (1H, d, J=10. 7Hz), 6. 70-6. 75 (1H, m), 6. 75-6. 80 (1H, m), 7. 10-7. 35 (9H, m)

#### 参考例37

4'-(2-ヒドロキシエチル)-2-(メトキシメチルオキシ)-4,6-20 ジメチルジフェニルメタン

4'-(3-ベンジルオキシプロピル)-2-(メトキシメチルオキシ)-4,6-ジメチルジフェニルメタノールの代わりに4'-(2-ベンジルオキシエチル)-2-(メトキシメチルオキシ)-4,6-ジメチルジフェニルメタノールを用いて、参考例34と同様の方法で標記化合物を合成した。

25  $^{1}H-NMR$  (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  ppm:

1.31 (1H, t, J=5.9Hz), 2.20 (3H, s), 2.30 (3H, s), 2.80 (2H, t, J=6.5Hz), 3.37 (3H, s), 3.75-3.85 (2H, m), 4.01 (2H, s), 5.13 (2H, s), 6.65-6.70 (1H, m), 6.75-6.85 (1H, m), 7.05-7.10 (4H, m)

#### 参考例38

5 4'-(3-ヒドロキシプロピル)-2-(メトキシメチルオキシ)-4, 6-ジメチルジフェニルメタンの代わりに4'-(2-ヒドロキエチル)-2 -(メトキシメチルオキシ)-4,6-ジメチルジフェニルメタンを用いて、 参考例35と同様の方法で標記化合物を合成した。

<sup>1</sup>H-NMR (CDC1<sub>3</sub>) δ ppm:

2.19 (3H, s), 2.30 (3H, s), 3.01 (2H, t, J=7.0Hz), 3.33 (3H, s), 4.01 (2H, s), 4.47 (2H, t, J=7.0Hz), 5.11 (2H, s), 6.65-6.70 (1H, m), 6.75-6.85 (1H, m), 7.00-7.10 (2H, m), 7.10-7.15 (2H, m), 7.35-7.45 (2H, m), 7.50-7.60 (1H, m), 7.95-8.05 (2H, m)

# 15 実施例12

20

25

2- [4-(2-ベンゾイルオキシエチル) ベンジル] -3, 5-ジメチルフェノール

4'-(3-ベンゾイルオキシプロピル)-2-(メトキシメチルオキシ)-4,6-ジメチルジフェニルメタンの代わりに4'-(2-ベンゾイルオキシエチル)-2-(メトキシメチルオキシ)-4,6-ジメチルジフェニルメタンを用いて、実施例11と同様の方法で標記化合物を合成した。

 $^{1}H-NMR$  (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  ppm:

2. 22 (3H, s), 2. 25 (3H, s), 3. 02 (2H, t, J=7.0Hz), 3. 99 (2H, s), 4. 49 (2H, t, J=7.0Hz), 4. 60 (1H, brs), 6. 45-6. 55 (1H, m), 6. 60-6. 65 (1H, m), 7. 05-7. 20 (4H, m), 7. 35-7. 45 (2H, m), 7. 50-7. 60 (1H, m), 7. 95-8. 05 (2H, m)

## 参考例39

2-(4-エチルベンジル)-5-(メチルアミノ)フェニル 2.3.4.

10

15

20

6-テトラーO-アセチルーβ-D-グルコピラノシド

5-ベンジルオキシカルボニルアミノ-2-(4-エチルベンジル)フェニ ル 2, 3, 4, 6-テトラーO-アセチルー $\beta$ -D-グルコピラノシド(0. 42g)及びヨウ化メチル(0.067mL)のテトラヒドロフラン(7mL) 溶液に、0℃で水素化ナトリウム(60%、0.034g)を加えた。反応混 合物を室温に昇温し、さらに5時間撹拌した。反応混合物にヨウ化メチル(0. 13mL)及び水素化ナトリウム(60%、0.020g)を加え、室温にて さらに1時間撹拌した。反応混合物を水中に注ぎ、酢酸エチルで抽出した。有 機層を水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去した。 残渣をアミノプロピルシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:ヘキ サン/酢酸エチル= 2/1) で精製し、5-(N-(1)) で精製し、5-(1)-N-メチル) アミノー2-(4-エチルベンジル) フェニル 2, 3, 4, 6-テトラーO-アセチルー $\beta-$ Dーグルコピラノシド(0.30g)を得た。 **得られた5-(N-ペンジルオキシカルボニル-N-メチル)アミノ-2-(4** -エチルベンジル)フェニル 2, 3, 4, 6 -テトラーO-アセチルー $\beta$  -Dーグルコピラノシド(0.30g)のテトラヒドロフラン(5mL)溶液に 10%パラジウムカーボン粉末(0.060g)を加え、水素雰囲気下、室温 にて6時間撹拌した。不溶物をろ去し、ろ液の溶媒を減圧下留去した。残渣を シリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:ヘキサン/酢酸エチルー1 /1)で精製し、2-(4-エチルベンジル)-5-(メチルアミノ)フェニ

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm:

15g)を得た。

1.19 (3H, t, J=7.7Hz), 1.84 (3H, s), 2.02 (3H, s), 2.04 (3H, s), 2.06 (3H, s), 2.58 (2H, q, J=7.7Hz), 2.81 (3H, s), 3.65 (1H, brs), 3.70-3.95 (3H, m), 4.18 (1H, dd, J=2.5, 12.3Hz), 4.26 (1H, dd, J=5.0, 12.3Hz), 5.07 (1H, d, J=7.7Hz), 5.10-5.20 (1H, m), 5.20-5.35 (2H, m), 6.28 (1H, dd, J=2.3, 8.2Hz), 6.36 (1H, d, J=2.3Hz), 6.85 (1H, d, J=8.2Hz), 7.00-7.10 (4H, m)

# 実施例13

5

10

15

4-(4-エチルベンジル)-3-ヒドロキシベンズアミド

4-(4-エチルベンジル)-3-ヒドロキシ安息香酸メチル(0.20g)及び28%アンモニア水溶液(6mL)のエタノール(3mL)混合物に、アンモニウムクロリド(0.079g)を加え、封管中100℃で14時間撹拌した。反応混合物を濃縮し、残渣に水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥し、溶媒を減圧下留去した。残渣に塩化メチレンとメタノールの10:1の混合溶媒を加え、不溶物をろ取、乾燥して、4-(4-エチルベンジル)-3-ヒドロキシベンズアミド(0.065g)を得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$  ppm:

1.14 (3H, t, J=7.6Hz), 2.54 (2H, q, J=7.6Hz), 3.85 (2H, s), 7.00-7.15 (6H, m), 7.21 (1H, dd, J=1.7, 7.8Hz), 7.29 (1H, d, J=1.7Hz), 7.72 (1H, brs), 9.56 (1H, s)

## 参考例40

5-カルバモイル-2-(4-エチルベンジル)フェニル 2, 3, 4, 6-テトラーO-アセチル- $\beta-$ D-グルコピラノシド

20 5-メトキシー2-  $\{4 \{2-$ (メトキシメチルオキシ) エチル $\}$  ベンジル $\}$  フェノールの代わりに4-(4-エチルベンジル $\}$ ) - 3-ヒドロキシベンズアミドを用いて、参考例27と同様の方法で標記化合物を合成した $\{1-\}$ 1H=NMR(CD $_3$ OD) $\{3-\}$ 2 ppm:

1.19 (3H, t, J=7.6Hz), 1.85 (3H, s), 1.99 (3H, s), 2.04 (6H, s), 2.56 (2H, q, J=7.6Hz), 3.80-4.00 (2H, m), 4.00-4.35 (3H, m), 5.05-5.20 (1H, m), 5.20-5.30 (1H, m), 5.30-5.45 (2H, m), 6.95-7.20 (5H, m), 7.40-7.55 (1H, m), 7.55-7.65 (1H, m)

#### 参考例41

5

- 2-ヒドロキシー4-(メトキシメチルオキシ)ベンズアルデヒド
- 2,4-ジヒドロキシベンズアルデヒド(0.83g)及び炭酸セシウム(1.
- 7g)のアセトニトリル(30mL)懸濁液に、クロロメチルメチルエーテル
- (0.55mL)を加え、室温にて30分間撹拌した。反応混合物に水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:ヘキサン/酢酸エチル=4/1)で精製し、2-ヒドロキシー4-(メトキシメチルオキシ)ベンズアルデヒド(0.84g)を得た。
- 10  $^{1}H-NMR$  (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  ppm:
  - 3.48 (3H, s), 5.22 (2H, s), 6.60 (1H, d, J=2.2Hz), 6.65 (1H, dd, J=2.2, 8.6Hz), 7.45 (1H, d, J=8.6Hz), 9.74 (1H, s), 11.37 (1H, s)

## 参考例42

- 15 4'-エチル-2-ヒドロキシ-4-(メトキシメチルオキシ)ジフェニルメ タノール
  - $2\,\mathrm{mL}$ )溶液に、 $-7\,8\,\mathrm{C}$ 、アルゴン雰囲気下  $t\,e\,r\,t\,$  ープチルリチウム(1.  $4\,5\,\mathrm{m}\,\mathrm{o}\,1\,$  / Lペンタン溶液、 1.  $9\,\mathrm{mL}$ )を加え  $3\,0\,$  分間撹拌した。反応混

1-プロモ-4-エチルベンゼン(0.46g)のテトラヒドロフラン(1

- 20 合物に2-ヒドロキシー4-メトキシメチルオキシベンズアルデヒド(0.1 8g)のテトラヒドロフラン(6mL)溶液を加えた。混合物を0℃に昇温し、さらに15分間撹拌した。反応混合物に飽和塩化アンモニウム水溶液を加え、ジエチルエーテルにて抽出した。有機層を無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒
- を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶出溶媒:
- 25 ヘキサン/酢酸エチル= 3/1)で精製し、4' -エチル-2 -ヒドロキシ- 4 (メトキシメチルオキシ)ジフェニルメタノール(0. 30g)を得た。  ${}^{1}$ H-NMR(CDC1 $_{3}$ ) $\delta$  ppm:
  - 1.23 (3H, t, J=7.5Hz), 2.64 (2H, q, J=7.5Hz), 2.80 (1H, d, J=3.1Hz), 3.45

(3H, s), 5.12 (2H, s), 5.95 (1H, d, J=3.1Hz), 6.47 (1H, dd, J=2.5, 8.5Hz), 6.61 (1H, d, J=2.5Hz), 6.72 (1H, d, 8,5Hz), 7.15-7.25 (2H, m), 7.25-7.35 (2H, m), 8.07 (1H, s)

## 5 実施例14

2-(4-エチルベンジル)-5-(メトキシメチルオキシ)フェノール 4'-エチルー2-ヒドロキシー4-(メトキシメチルオキシ)ジフェニルメタノール(0.14g)のエタノール(5mL)溶液に10%パラジウムカーボン粉末(0.058g)を加え、水素雰囲気下、室温にて1時間撹拌した。

10 不溶物をろ去し、ろ液の溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒: ヘキサン/酢酸エチル=4/1) で精製し、2-(4-エチルベンジル)-5-(メトキシメチルオキシ) フェノール(0.12g) を得た。

 $^{1}H-NMR$  (CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  ppm:

1. 21 (3H, t, J=7.6Hz), 2. 61 (2H, q, J=7.6Hz), 3. 47 (3H, s), 3. 90 (2H, s), 4. 73 (1H, s), 5. 13 (2H, s), 6. 53 (1H, d, J=2.2Hz), 6. 58 (1H, dd, J=2.2, 8. 1Hz), 7. 02 (1H, d, J=8.1Hz), 7. 10-7. 15 (4H, m)

# 参考例43

20 2-(4-エチルベンジル)-5-(メトキシメチルオキシ)フェニル 2, 3, 4, 6-テトラ-O-アセチル-β-D-グルコピラノシド 5-メトキシー2-{4-[2-(メトキシメチルオキシ)エチル]ベンジル)フェノールの代わりに2-(4-エチルベンジル)-5-(メトキシメチルオキシ)フェノールを用いて、参考例27と同様の方法で標記化合物を合成 25 した。

 $^{1}H-NMR$  (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  ppm:

1.19 (3H, t, J=7.6Hz), 1.85 (3H, s), 2.02 (3H, s), 2.05 (3H, s), 2.10 (3H, s), 2.59 (2H, q, J=7.6Hz), 3.46 (3H, s), 3.79 (1H, d, J=15.5Hz), 3.84 (1H,

d, J=15.5Hz), 3.85-3.95 (1H, m), 4.19 (1H, dd, J=2.3, 12.2Hz), 4.27 (1H, dd, J=5.5, 12.2Hz), 5.05-5.25 (4H, m), 5.25-5.40 (2H, m), 6.69 (1H, dd, J=2.4, 8.4Hz), 6.68 (1H, d, J=2.4Hz), 6.96 (1H, d, J=8.4Hz), 7.00-7.15 (4H, m)

5

#### 実施例15

2-(4-メトキシベンジル)-3、5-ジメチルフェノール

3,5-ジメチルフェノール(12g)に85℃で水酸化リチウム一水和物(4.2g)及び4-メトキシベンジルクロリド(14mL)を加え、1.5
 10時間撹拌した。反応混合物を室温に冷却し、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:塩化メチレン)で精製し、2-(4-メトキシベンジル)-3,5-ジメチルフェノール(5.1g)を得た。

 $^{1}H-NMR$  (CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  ppm:

2. 24 (3H, s), 2. 26 (3H, s), 3. 77 (3H, s), 3. 94 (2H, s), 4. 53 (1H, s), 6. 45-6. 55 (1H, m), 6. 55-6. 65 (1H, m), 6. 75-6. 85 (2H, m), 7. 00-7. 10 (2H, m)

#### 参考例44

25

1.65 (3H, s), 2.00 (3H, s), 2.04 (3H, s), 2.09 (3H, s), 2.12 (3H, s), 2.30 (3H, s), 3.74 (3H, s), 3.78 (1H, d, J=15.5Hz), 3.80-3.95 (1H, m), 4.00 (1H, d, J=15.5Hz), 4.18 (1H, dd, J=2.5, 12.2Hz), 4.24 (1H, dd, J=5.8,12.2Hz), 5.00-5.20 (2H, m), 5.20-5.35 (2H, m), 6.70-6.80 (4H, m), 6.85-7.00 (2H, m)

# 実施例16

5

- 10 3-ヒドロキシー4-(4-メトキシベンジル)ベンズアミド
  4-(4-エチルベンジル)-3-ヒドロキシ安息香酸メチルの代わりに3
  -ヒドロキシー4-(4-メトキシベンジル)安息香酸メチルを用いて実施例
  - 13と同様の方法で標記化合物を合成した。精製はシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:塩化メチレン/メタノール=8/1)にて行った。
- 15  $^{1}H-NMR$  (CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  ppm:
  - 3.74 (3H, s), 3.89 (2H, s), 6.75-6.85 (2H, m), 7.03 (1H, d, J=7.8Hz), 7.05-7.15 (2H, m), 7.21 (1H, dd, J=1.6, 7.8Hz), 7.27 (1H, d, J=1.6Hz)

#### 参考例45

20 3-ヒドロキシー4-(4-メトキシベンジル)ベンゾニトリル

3ーヒドロキシー4ー(4ーメトキシベンジル)ベンズアミド(0.047g)及びトリエチルアミン(0.30mL)の塩化メチレン(1.8mL)溶液にトリフルオロメタンスルホン酸無水物(0.34mL)を加え、室温で一晩撹拌した。反応混合物に水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を無水硫25酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲル分取薄層クロマトグラフィー(展開溶媒:塩化メチレン/メタノール=9/1)で精製し、3ーヒドロキシー4ー(4ーメトキシベンジル)ベンゾニトリル(0.014g)を得た。

 $^{1}H-NMR$  (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  ppm:

 $^{1}H-NMR$  (CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  ppm:

3.80 (3H, s), 4.06 (2H, s), 6.80-6.90 (2H, m), 7.05-7.15 (2H, m), 7.25 (1H, d, J=8.0Hz), 7.66 (1H, dd, J=1.6, 8.0Hz), 7.76 (1H, d, J=1.6Hz)

#### 5 参考例 4 6

5-シアノ-2-(4-メトキシベンジル) フェニル 2, 3, 4, 6-テト 5-O-アセチル-8-D-グルコピラノシド

5-メトキシ-2-{4-[2-(メトキシメチルオキシ)エチル]ペンジル}フェノールの代わりに3-ヒドロキシ-4-(4-メトキシベンジル)ペンゾニトリルを用いて、参考例27と同様の方法で標記化合物を合成した。

1.93 (3H, s), 2.04 (3H, s), 2.07 (3H, s), 2.14 (3H, s), 3.78 (3H, s), 3.87 (2H, s), 3.90-4.00 (1H, m), 4.15-4.30 (2H, m), 5.05-5.20 (2H, m), 5.25-5.45

(2H, m), 6.75-6.90 (2H, m), 6.95-7.10 (2H, m), 7.10-7.20 (1H, m), 7.20-7.35

15 (2H, m)

10

#### 参考例47

2-ヒドロキシー4、4'ージメトキシジフェニルメタノール

1 ープロモー4 ー [2 ー (メトキシメチルオキシ) エチル] ベンゼンの代わ20 りに4 ープロモアニソールを用いて、参考例26と同様の方法で標記化合物を 合成した。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm:

2.66 (1H, d, J=3.0Hz), 3.77 (3H, s), 3.81 (3H, s), 5.95 (1H, d, J=3.0Hz),

6.36 (1H, dd, J=2.6, 8.5Hz), 6.49 (1H, d, J=2.6Hz), 6.69 (1H, d, J=8.5Hz),

25 6.85-6.95 (2H, m), 7.25-7.35 (2H, m), 8.10 (1H, s)

#### 実施例17

5-メトキシ-2-(4-メトキシベンジル)フェノール

2-ヒドロキシー4-メトキシー4'-〔2-(メトキシメチルオキシ)エチル〕ジフェニルメタノールの代わりに2-ヒドロキシー4,4'-ジメトキシジフェニルメタノールを用いて、実施例8と同様の方法で標記化合物を合成した。

5 <sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm:

3.77 (3H, s), 3.78 (3H, s), 3.87 (2H, s), 4.67 (1H, s), 6.39 (1H, d, J=2.5Hz), 6.46 (1H, dd, J=2.5, 8.3Hz), 6.75-6.90 (2H, m), 7.01 (1H, d, J=8.3Hz), 7.05-7.20 (2H, m)

# 10 参考例 4 8

15

20

5- メトキシー2- (4- メトキシベンジル) フェニル 2, 3, 4, 6-テトラーO- アセチルーB- D- グルコピラノシド

5-メトキシ-2-{4-(2-(メトキシメチルオキシ) エチル) ベンジル} フェノールの代わりに5-メトキシ-2-(4-メトキシベンジル) フェノールを用いて、参考例27と同様の方法で標記化合物を合成した。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm:

1.88 (3H, s), 2.02 (3H, s), 2.05 (3H, s), 2.09 (3H, s), 3.70-3.95 (9H, m), 4.19 (1H, dd, J=2.5, 12.2Hz), 4.25 (1H, dd, J=5.9, 12.2Hz), 5.07 (1H, d, J=7.4Hz), 5.10-5.40 (3H, m), 6.54 (1H, dd, J=2.4, 8.4Hz), 6.65 (1H, d, J=2.4Hz), 6.75-6.85 (2H, m), 6.94 (1H, d, J=8.4Hz), 7.00-7.10 (2H, m)

#### 参考例 4 9

3ーベンジルオキシー4ー(4ーエチルベンジル) ベンジルアルコール
 4ー(4ーエチルベンジル) - 3ーヒドロキシ安息香酸メチル(1.3g)
 25 のN, Nージメチルホルムアミド(15mL)溶液に、炭酸カリウム(0.79g)及びベンジルブロミド(0.62mL)を加え、室温で13時間撹拌した。反応混合物に水を加え、ジエチルエーテルで抽出した。有機層を水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去した。残渣をジエチル

エーテル(10mL)に溶解し、水素化リチウムアルミニウム(0.57g)のジエチルエーテル(50mL)懸濁液に0Cで加え、1.5時間加熱還流した。反応混合物を0Cに冷却し、水(0.60mL)、15%水酸化ナトリウム水溶液(0.60mL)及び水(1.8mL)を順次加え、5分間撹拌した。

5 不溶物をろ去し、ろ液の溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:ヘキサン/酢酸エチル=2/1)で精製し、3-ベンジルオキシー4-(4-エチルベンジル)ベンジルアルコール(1.3g)を得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm:

10 1.22 (3H, t, J=7.7Hz), 1.57 (1H, t, J=6.2Hz), 2.61 (2H, q, J=7.7Hz), 3.98 (2H, s), 4.65 (2H, d, J=6.2Hz), 5.07 (2H, s), 6.87 (1H, dd, J=1.1, 7.5Hz), 6.97 (1H, d, J=1.1Hz), 7.05-7.15 (5H, m), 7.25-7.40 (5H, m)

# 参考例50

15 〔3-ベンジルオキシ-4-(4-エチルベンジル)フェニル〕アセトニトリル

3 - ベンジルオキシ-4 - (4 - エチルベンジル) ベンジルアルコール (0.87g) の塩化メチレン (20mL) 溶液に、0℃でトリエチルアミン (0.44mL) 及びメタンスルホニルクロリド (0.22mL) を加え、2時間撹20 拌した。反応混合物に0.5mol/L塩酸水溶液を加え、ジエチルエーテルで抽出した。有機層を水及び飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去した。残渣をジメチルスルホキシド (10mL) に溶解し、シアン化カリウム (0.68g) 及び触媒量のヨウ化ナトリウムを加え、80℃で12時間撹拌した。反応混合物に水を加え、ジエチルエーテルで抽出した。有機層を水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶出溶媒:ヘキサン/酢酸エチル=5/1~3/1) で精製し、[3-ベンジルオキシ-4-(4-エチルベンジル)フェニル]アセトニトリル (0.41g)

を得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm:

1.22 (3H, t, J=7.5Hz), 2.61 (2H, q, J=7.5Hz), 3.70 (2H, s), 3.97 (2H, s), 5.07 (2H, s), 6.80-6.90 (2H, m), 7.05-7.15 (5H, m), 7.25-7.45 (5H, m)

5

## 参考例51

2-〔3-ベンジルオキシ-4- (4-エチルベンジル) フェニル〕 アセトア ミド

[3-ベンジルオキシ-4-(4-エチルベンジル)フェニル]アセトニト リル (0. 41g) のエタノール (5mL) 及び水 (10mL) 混合物に、水 10 酸化カリウム(0.68g)を加え4時間加熱還流した。反応混合物に2mo 1/L塩酸水溶液を加えて酸性とし、ジエチルエーテルで抽出した。有機層を 水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去し、〔3-ペン ジルオキシー4-(4-エチルベンジル)フェニル]酢酸(0.41g)を得 た。得られた〔3-ベンジルオキシ-4-(4-エチルベンジル)フェニル〕 15 酢酸(0.41g)のテトラヒドロフラン(10mL)溶液にピリジン(0. 19mL)、ジー tert ープチルジカーボネート(0.50g)及び炭酸水素 アンモニウム(0.18g)を加え、室温で18時間撹拌した。反応混合物に 1mol/L塩酸水溶液を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を水で洗浄し、 無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカ 20 ラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:塩化メチレン/メタノール=10/1) で精製し、2-〔3-ベンジルオキシ-4-(4-エチルベンジル)フェニル アセトアミド(0.38g)を得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$  ppm:

25 1.14 (3H, t, J=7.5Hz), 2.53 (2H, q, J=7.5Hz), 3.25-3.40 (2H, m), 3.85 (2H, s), 5.06 (2H, s), 6.78 (1H, dd, J=1.0, 7.9Hz), 6.84 (1H, brs), 6.98 (1H, d, J=1.0Hz), 7.00-7.10 (5H, m), 7.25-7.45 (6H, m)

## 参考例 5 2

2-〔4-(4-エチルベンジル) -3-ヒドロキシフェニル〕アセトアミド 2-〔3-ベンジルオキシー4-(4-エチルベンジル) フェニル〕アセトアミド(0.38g)のメタノール(5mL)溶液に10%パラジウムカーボン粉末(0.075g)を加え、水素雰囲気下、室温にて4時間撹拌した。不溶物をろ去し、ろ液の溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:塩化メチレン/メタノール=30/1~20/1)で精製し、2-〔4-(4-エチルベンジル)-3-ヒドロキシフェニル〕アセトアミド(0.16g)を得た。

10  $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$  ppm:

4

1.13 (3H, t, J=7.6Hz), 2.53 (2H, q, J=7.6Hz), 3.22 (2H, s), 3.77 (2H, s), 6.59 (1H, dd, J=1.5, 7.7Hz), 6.72 (1H, d, J=1.5Hz), 6.81 (1H, brs), 6.90 (1H, d, J=7.7Hz), 7.00-7.15 (4H, m), 7.37 (1H, brs), 9.27 (1H, s)

# 15 参考例 5 3

20

25

5-カルバモイルメチルー2-(4-エチルベンジル)フェニル 2, 3, 4, 6-テトラーO-アセチルーB-D-グルコピラノシド

5-メトキシ-2-{4-[2-(メトキシメチルオキシ)エチル]ベンジル}フェノールの代わりに2-[4-(4-エチルベンジル)-3-ヒドロキシフェニル]アセトアミドを用いて、参考例27と同様の方法で標記化合物を合成した。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm:

1. 20 (3H, t, J=7.6Hz), 1. 88 (3H, s), 2. 03 (3H, s), 2. 06 (3H, s), 2. 07 (3H, s), 2. 60 (2H, q, J=7.6Hz), 3. 53 (2H, s), 3. 80-3. 95 (3H, m), 4. 15-4. 30 (2H, m), 5. 13 (1H, d, J=7.1Hz), 5. 15-5. 25 (1H, m), 5. 25-5. 40 (3H, m), 5. 48 (1H, brs), 6. 91 (1H, dd, J=1.4, 7. 9Hz), 6. 97 (1H, d, J=1.4Hz), 7. 00-7. 15 (5H, m)

# 参考例 5 4

2-ヒドロキシー4'-メトキシー4-(メトキシメチル)ジフェニルメタノ ール

1-ブロモー4-〔2-(メトキシメチルオキシ)エチル〕ベンゼンの代わりに4-ブロモアニソール、2-ヒドロキシー4-メトキシベンズアルデヒドの代わりに2-ヒドロキシー4-メトキシメチルベンズアルデヒドを用いて参考例26と同様の方法で標記化合物を合成した。

 $^{1}H-NMR$  (CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  ppm:

2.71 (1H, d, J=3.1Hz), 3.37 (3H, s), 3.80 (3H, s), 4.39 (2H, s), 5.99 (1H, d, J=3.1Hz), 6.70-6.85 (2H, m), 6.85-6.95 (3H, m), 7.25-7.35 (2H, m), 7.98

10 (1H, s)

## 実施例18

2-(4-メトキシベンジル)-5-メトキシメチルフェノール

2-ヒドロキシー4'-メトキシー4-(メトキシメチル)ジフェニルメタ 15 ノール(0.17g)のエタノール(11mL)溶液に10%パラジウムカーボン粉末(0.051g)を加え、水素雰囲気下、室温で30分間撹拌した。不溶物をろ去し、ろ液の溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:ヘキサン/酢酸エチル=3/1~2/1)で精製し、2-(4-メトキシベンジル)-5-メトキシメチルフェノール(0.082g)を得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm:

3.38 (3H, s), 3.78 (3H, s), 3.92 (2H, s), 4.39 (2H, s), 4.77 (1H, s), 6.75-6.90 (4H, m), 7.00-7.20 (3H, m)

## 25 参考例 5 5

2-(4-)++>(3) -5- -3++> -5+ -3+ -5+ -3+

ル  $\}$  フェノールの代わりに 2-(4-メトキシベンジル)-5-メトキシメチルフェノールを用いて、参考例 27 と同様の方法で標記化合物を合成した。  $^{1}$ H-NMR(CDC  $1_{3}$ )  $\delta$  ppm:

1.90 (3H, s), 2.03 (3H, s), 2.05 (3H, s), 2.08(3H, s), 3.37 (3H, s), 3.77 (3H, s), 3.84 (2H, s), 3.85-3.95 (1H, m), 4.10-4.30 (2H, m), 4.30-4.50 (2H, m), 5.10-5.25 (2H, m), 5.25-5.40 (2H, m), 6.75-6.85 (2H, m), 6.90-7.10 (5H, m)

## 参考例 5 6

15

25

10 5 - メトキシー 2 - {4 - [2 - (メトキシメチルオキシ) エチル] ベンジル} フェニル β - D - グルコピラノシド

5-メトキシー2-(4-〔2-(メトキシメチルオキシ)エチル〕ベンジル〕フェニル 2, 3, 4, 6-テトラーO-アセチルー $\beta-$ Dーグルコピラノシド(0. 13g)のメタノール(8mL)溶液に2mo1/L水酸化ナトリウム水溶液(0. 50mL)を加えて室温にて25分間撹拌した。溶媒を減圧下留去し、残渣をシリカゲル分取薄層クロマトグラフィー(展開溶媒:塩化メチレン/メタノール=7/1)で精製し、5-メトキシー2- {4-〔2-(メトキシメチルオキシ)エチル〕ベンジル}フェニル  $\beta-$ Dーグルコピラノシド(0. 053g)を得た。

20  $^{1}H-NMR$  (CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  ppm:

2.81 (2H, t, J=6.9Hz), 3.24 (3H, s), 3.30-3.55 (4H, m), 3.60-3.75 (3H, m), 3.75 (3H, s), 3.88 (1H, d, J=15.0Hz), 3.90 (1H, dd, J=2.0, 12.0Hz), 4.00 (1H, d, J=15.0Hz), 4.57 (2H, s), 4.85-4.95 (1H, m), 6.50 (1H, dd, J=2.5, 8.3Hz), 6.79 (1H, d, J=2.5Hz), 6.93 (1H, d, J=8.3Hz), 7.05-7.20 (4H, m)

# 参考例 5 7

5 - (2 - (ペンジルオキシ) エチルオキシ) - 2 - (4 - エチルベンジル)フェニル  $\beta - D - グルコピラノシド$ 

10  $^{1}H-NMR$  (CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  ppm:

1.18 (3H, t, J=7.6Hz), 2.57 (2H, q, J=7.6Hz), 3.30-3.55 (4H, m), 3.67 (1H, dd, J=5.4, 12.1Hz), 3.75-3.85 (2H, m), 3.86 (1H, d, J=15.0Hz), 3.88 (1H, dd, J=2.0, 12.1Hz), 3.98 (1H, d, J=15.0Hz), 4.05-4.15 (2H, m), 4.58 (2H, s), 4.80-4.90 (1H, m), 6.52 (1H, dd, J=2.4, 8.5Hz), 6.81 (1H, d, J=2.4Hz), 6.93 (1H, d, J=8.5Hz), 7.00-7.20 (4H, m), 7.20-7.40 (5H, m)

## 実施例19

15

(E)  $-2-[4-(3-ヒドロキシ-1-プロパ-1-エン-1-イル) ベンジル] フェニル <math>\beta-D-グルコピラノシド$ 

20 水素化リチウムアルミニウム(0.036g)のテトラヒドロフラン(5 m L)懸濁液に0 $^{\circ}$ で、(E) -2-[4-(2-x)] ルボニルビニル)ベンジル〕フェニル  $\beta-D-$ グルコピラノシド(0.035g)のテトラヒドロフラン(5 m L)溶液を加え、1時間撹拌した。反応混合物に酢酸エチル(10 m L)を加え、さらに30分間撹拌した。反応混合物に水及び希塩酸を加え、1 m酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去し、(E) -2-[4-(3-t)] ロパー1-エン-1-イル)ベンジル〕フェニル  $\beta-D-$ グルコピラノシド(0.028g)を得た。

 $^{1}H-NMR$  (CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  ppm:

3. 35-3. 55 (4H, m), 3. 69 (1H, dd, J=5.0, 12.0Hz), 3. 88 (1H, dd, J=1.8, 12.0Hz), 3. 96 (1H, d, J=14.9Hz), 4. 09 (1H, d, J=14.9Hz), 4. 15-4. 25 (2H, m), 4. 91 (1H, d, J=7.5Hz), 6. 30 (1H, dt, J=5.9, 16.0Hz), 6. 50-6. 60 (1H, m), 6. 85-7. 25 (6H, m), 7. 25-7. 35 (2H, m)

#### 実施例20

2-(4-メトキシカルボニルベンジル)フェニル β-D-グルコピラノシド

10  $2-(4-\lambda)$ トキシカルボニルベンジル)フェニル 2,3,4,6-テトラーO-アセチルー $\beta$ -Dーグルコピラノシド(0.066g)のメタノール(5mL)溶液にナトリウムメトキシド(0.006g)を加え、室温で30分撹拌した。反応混合物を減圧下濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:酢酸エチル)で精製し、 $2-(4-\lambda)$ キシカルボニルベンジル)フェニル  $\beta$ -Dーグルコピラノシド(0.040g)を得た。 $^{1}$ H-NMR(CD<sub>3</sub>OD) $\delta$  ppm:

3.30-3.55 (4H, m), 3.68 (1H, dd, 5.4, 11.9Hz), 3.85-3.95 (4H, m), 4.05 (1H, d, J=14.8Hz), 4.19 (1H, d, J=14.8Hz), 4.91 (1H, d, J=7.2Hz), 6.90-7.00 (1H, m), 7.05-7.15 (1H, m), 7.15-7.20 (2H, m), 7.30-7.40 (2H, m), 7.85-7.95 (2H, m)

## 実施例21

20

2-(4-アリルオキシベンジル)フェニル β-D-グルコピラノシド
 2-(4-アリルオキシベンジル)フェニル 2,3,4,6-テトラーの
 25 -アセチルーβ-D-グルコピラノシド(0.44g)のメタノール(2.5 mL)およびテトラヒドロフラン(1.5 mL)溶液に、ナトリウムメトキシド(28%メタノール溶液、0.030 mL)を加え、室温で4時間撹拌した。反応混合物の溶媒を減圧下留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィ

ー(溶出溶媒:塩化メチレン/メタノール=10/1)で精製し、2-(4-7) アリルオキシベンジル)フェニル  $\beta-D-グ$ ルコピラノシド(0.23g)を得た。

 $^{1}$ H-NMR (CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  ppm:

5 3.30-3.55 (4H, m), 3.69 (1H, dd, J=4.9, 11.9Hz), 3.88 (1H, dd, J=2.0, 11.9Hz), 3.92 (1H, d, J=14.8Hz), 4.03 (1H, d, J=14.8Hz), 4.45-4.55 (2H, m), 4.91 (1H, d, J=7.4Hz), 5.15-5.25 (1H, m), 5.30-5.40 (1H, m), 5.95-6.10 (1H, m), 6.75-6.85 (2H, m), 6.85-6.95 (1H, m), 7.00-7.10 (1H, m), 7.10-7.20 (4H, m)

10

# 実施例22

 $2-[4-(2-ベンジルオキシエチル) ベンジル] フェニル <math>\beta-D-グル$  コピラノシド

2- [4-(2-ベンジルオキシエチル) ベンジル] フェノール (3.2g) 15 及び1, 2, 3, 4, 6 -ペンターO-アセチルー $\beta$ -D-グルコピラノース (12g) のトルエン(34mL)及び塩化メチレン(17mL)溶液に、三 フッ化ホウ素-ジエチルエーテル錯体(3.8mL)を加え、室温で14時間 撹拌した。反応混合物に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、酢酸エチルで 抽出した。有機層を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で洗浄し、無 水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去した。残渣をメタノール(50 20 mL) に溶解し、ナトリウムメトキシド(28%メタノール溶液、0.39m L) を加え、室温で2.5時間撹拌した。反応混合物の溶媒を減圧下留去し、 残渣に水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、無水 硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムク ロマトグラフィー(溶出溶媒:塩化メチレン/メタノール=10/1)で精製 25 し、2-〔4-(2-ペンジルオキシエチル)ベンジル〕フェニル 8-D-グルコピラノシド(3.4g)を得た。  $^{1}H-NMR$  (CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  ppm:

2.84 (2H, t, J=7.0Hz), 3.35-3.55 (4H, m), 3.60-3.75 (3H, m), 3.88 (1H, dd, J=2.0, 12.0Hz), 3.96 (1H, d, J=14.9Hz), 4.07 (1H, d, J=14.9Hz), 4.48 (2H, s), 4.91 (1H, d, J=7.4Hz), 6.85-6.95 (1H, m), 7.00-7.20 (7H, m), 7.20-7.35 (5H, m)

5

## 実施例23

15  $^{1}$ H-NMR (CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  ppm:

3. 30-3. 55 (4H, m), 3. 69 (1H, dd, J=5.1, 12.1Hz), 3. 88 (1H, dd, J=2.0, 12.1Hz), 4. 04 (1H, d, J=14.8Hz), 4. 19 (1H, d, J=14.8Hz), 4. 85-5. 00 (1H, m), 6. 85-7. 00 (1H, m), 7. 05-7. 15 (1H, m), 7. 15-7. 20 (2H, m), 7. 30-7. 40 (2H, m), 7. 85-7. 95 (2H, m)

20

## 実施例24

2-(4-シアノメチルペンジル)フェニル β-D-グルコピラノシド 4-(2-ヒドロキシベンジル)安息香酸メチルの代わりに4-(2-ヒドロキシベンジル)フェニルアセトニトリルを用いて、参考例8と同様の方法で 2-(4-シアノメチルベンジル)フェニル 2,3,4,6-テトラーの一アセチルーβ-D-グルコピラノシドを合成した。ついで2-(4-メトキシカルポニルベンジル)フェニル 2,3,4,6-テトラーの一アセチルーβ-D-グルコピラノシドの代わりに2-(4-シアノメチルベンジル)フェニ

ル 2, 3, 4, 6 - テトラーO - アセチルー $\beta$  - D - グルコピラノシドを用いて、実施例 2 と同様の方法で標記化合物を合成した。

 $^{1}H-NMR$  (CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  ppm:

3. 35-3. 55 (4H, m), 3. 67 (1H, dd, J=5.3, 12. 1Hz), 3. 82 (2H, s), 3. 88 (1H, dd, J=2.1, 12. 1Hz), 3. 99 (1H, d, J=14. 9Hz), 4. 12 (1H, d, J=14. 9Hz), 4. 91 (1H, d, J=7. 6Hz), 6. 85-7. 00 (1H, m), 7. 00-7. 10 (1H, m), 7. 10-7. 20 (2H, m), 7. 20-7. 30 (4H, m)

# 実施例25

- 2-(4-カルバモイルベンジル)フェニル β-D-グルコピラノシド 10 4-(2-ヒドロキシベンジル) ベンズアミド(0.063g) 及び1.2. 3, 4,  $6 - ペンタ - O - アセチル - \beta - D - グルコピラノース(0.33g)$ のトルエン(3mL)懸濁液に三フッ化ホウ素-ジエチルエーテル錯体(0. 11mL)を加え、室温で一晩撹拌した。反応混合物を減圧下濃縮し、残渣を シリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:ヘキサン/酢酸エチル=4 15 /1) で精製し、2-(4-カルバモイルベンジル) フェニル 2, 3, 4, 6-テトラーO-アセチルー $\beta-$ D-グルコピラノシドを得た。得られた2-(4-カルバモイルベンジル)フェニル 2, 3, 4, 6-テトラーローアセ チルーβ-Dーグルコピラノシドのメタノール(5 mL)溶液にナトリウムメ トキシド(0.005g)を加え、室温で30分撹拌した。反応混合物を減圧 20 下濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:酢酸エチ ル/エタノール=5/1)で精製し、2-(4-カルバモイルベンジル)フェ  $^{1}H-NMR$  (CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  ppm:
- 25 3.30-3.55 (4H, m), 3.68 (1H, dd, J=5.5, 11.9Hz), 3.88 (1H, dd, J=2.1, 11.9Hz), 4.04 (1H, d, J=14.9Hz), 4.19 (1H, d, J=14.9Hz), 4.92 (1H, d, J=7.5Hz), 6.90-7.00 (1H, m), 7.05-7.15 (1H, m), 7.15-7.20 (2H, m), 7.30-7.40 (2H, m), 7.70-7.80 (2H, m)

# 実施例26

 $2-(4-(N, N-ジメチルアミノ) ベンジル) フェニル <math>\beta-D-グルコ$  ピラノシド

- 2-〔4-(N, N-ジメチルアミノ)ベンジル〕フェニル 2, 3, 4, 6-テトラーO-アセチルーβ-Dーグルコピラノシド(0.10g)のメタノール(2mL)及びテトラヒドロフラン(1mL)溶液にナトリウムメトキシド(28%メタノール溶液、0.007mL)を加え、室温で70分間撹拌した。反応混合物を減圧下濃縮し、残渣をアミノプロピルシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:塩化メチレン/メタノール=8/1)で精製し、
- $2-(4-(N, N-ジメチルアミノ) ベンジル) フェニル <math>\beta-D-グルコ$  ピラノシド (0.069g) を得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CD<sub>3</sub>OD) δ ppm:

 $^{1}H-NMR$  (CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  ppm:

2. 85 (6H, s), 3. 35-3. 55 (4H, m), 3. 69 (1H, dd, J=5. 2, 12. 0Hz), 3. 88 (1H, dd, J=1.9, 12. 0Hz), 3. 89 (1H, d, J=15. 0Hz), 3. 98 (1H, d, J=15. 0Hz), 4. 90 (1H, d, J=7. 6Hz), 6. 65-6. 75 (2H, m), 6. 85-6. 95 (1H, m), 7. 00-7. 05 (1H, m), 7. 05-7. 10 (2H, m), 7. 10-7. 15 (2H, m)

## 実施例27

25

- 20  $2-\left[\left(4-\overset{\sim}{} -\overset{\sim}{} -\overset{\sim}{}$
- 3. 35-3.55 (4H, m), 3.69 (1H, dd, J=5.0, 12.0Hz), 3.88 (1H, dd, J=2.0, 12.0Hz), 3.92 (1H, d, J=14.8Hz), 4.03 (1H, d, J=14.8Hz), 4.91 (1H, d, J=7.3Hz), 5.03 (2H, s), 6.80-6.95 (3H, m), 7.00-7.10 (1H, m), 7.10-7.20

(4H, m), 7.25-7.45 (5H, m)

## 実施例28

5

<sup>1</sup>H-NMR (CD<sub>3</sub>OD) δ ppm:

2. 76 (2H, t, J=7.0Hz), 3. 30-3. 55 (4H, m), 3. 60-3. 75 (3H, m), 3. 75 (3H, s), 3. 87 (1H, d, J=15.0Hz), 3. 89 (1H, dd, J=1.9, 12.2Hz), 3. 99 (1H, d, J=15.0Hz), 4. 85-4. 95 (1H, m), 6. 50 (1H, dd, J=2.5, 8. 3Hz), 6. 78 (1H, d, J=2.5Hz), 6. 94 (1H, d, J=8.3Hz), 7. 05-7. 20 (4H, m)

# 20 実施例 2 9

5-アミノー2-(4-エチルベンジル)フェニル 2, 3, 4, 6-テトラーの-アセチルーβ-Dーグルコピラノシド(0.19g)のメタノール(3.25 5mL)溶液にナトリウムメトキシド(28%メタノール溶液:0.064mL)を加え、室温にて50分間撹拌した。反応液を減圧下濃縮し、残渣に水を加えた。析出した結晶をろ取し、水洗後減圧下乾燥して5-アミノー2-(4-エチルベンジル)フェニル β-Dーグルコピラノシド(0.12g)を得

た。

 $^{1}H-NMR$  (CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  ppm:

1.18 (3H, t, J=7.7Hz), 2.57 (2H, q, J=7.7Hz), 3.30-3.50 (4H, m), 3.69 (1H, dd, J=5.4, 12.0Hz), 3.81 (1H, d, J=15.0Hz), 3.90 (1H, dd, J=2.1, 12.0Hz), 3.92 (1H, d, J=15.0Hz), 4.80-4.95 (1H, m), 6.33 (1H, dd, J=2.2, 8.1Hz), 6.59 (1H, d, J=2.2Hz), 6.78 (1H, d, J=8.1Hz), 7.00-7.15 (4H, m)

#### 実施例30

 $2-[4-(3-ヒドロキシプロピル) ベンジル] -3, 5-ジメチルフェニ 10 ル <math>\beta-D-グルコピラノシド$ 

2- [4-(3-ベンゾイルオキシプロピル)ベンジル] -3, 5-ジメチ ルフェノール (0.72g)及び1, 2, 3, 4, 6-ペンターO-アセチルー  $\beta - D - グルコピラノース(2.3g) のトルエン(7mL) 及び塩化メチレ$ ン(3mL)溶液に、三フッ化ホウ素ージエチルエーテル錯体(0.73mL) を加え、室温で10時間撹拌した。反応混合物に酢酸エチルと飽和重曹水を加 15 え、有機層を分取した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで 乾燥後、減圧下溶媒を留去した。残渣をメタノール(6mL)及びテトラヒド ロフラン(4mL)に溶解し、ナトリウムメトキシド(28%メタノール溶液、 19mL)を加え、30℃で7.5時間撹拌した。反応混合物に酢酸エチ ルと水を加え、有機層を分取した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナ 20 トリウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去した。残渣をメタノール (10mL) に 溶解し、ナトリウムメトキシド(28%メタノール溶液、0.075mL)を 加え、30℃で14時間撹拌した。反応混合物をシリカゲルカラムクロマトグ ラフィー(溶出溶媒:塩化メチレン/メタノール=8/1)にて精製した。溶 25 媒を減圧下留去し、残渣にジエチルエーテルを加えて、析出物をろ取した。得 られた固体をジエチルエーテルで洗浄後、減圧下乾燥し、2-〔4-(3-ヒ ドロキシプロピル) ベンジル) -3,  $5-ジメチルフェニル <math>\beta-D-グルコ$ ピラノシド(0.58g)を得た。

 $^{1}H-NMR$  (CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  ppm:

1.70-1.85 (2H, m), 2.13 (3H, s), 2.27 (3H, s), 2.55-2.65 (2H, m), 3.30-3.45 (4H, m), 3.45-3.60 (2H, m), 3.68 (1H, dd, J=5.3, 11.9Hz), 3.87 (1H, dd, J=2.3, 11.9Hz), 3.95 (1H, d, J=15.5Hz), 4.15 (1H, d, J=15.5Hz), 4.80-4.90 (1H, 5 m), 6.65-6.70 (1H, m), 6.85-6.95 (1H, m), 6.95-7.10 (4H, m)

# 実施例31

 $2-[4-(2-ヒドロキシエチル) ベンジル] -3,5-ジメチルフェニル <math>\beta$  -D-グルコピラノシド

10 2-[4-(3-ベンゾイルオキシプロピル)ベンジル]-3,5-ジメチルフェノールの代わりに<math>2-[4-(2-ベンゾイルオキシエチル)ベンジル]-3,5-ジメチルフェノールを用いて、実施例<math>30と同様の方法で標記化合物を合成した。

<sup>1</sup>H-NMR (CD<sub>3</sub>OD) δ ppm:

2.13 (3H, s), 2.27 (3H, s), 2.74 (2H, t, J=7.0Hz), 3.30-3.45 (4H, m), 3.60-3.75 (3H, m), 3.86 (1H, dd, J=2.3, 11.9Hz), 3.95 (1H, d, J=15.4Hz), 4.16 (1H, d, J=15.4Hz), 4.80-4.90 (1H, m), 6.65-6.70 (1H, m), 6.85-6.95 (1H, m), 7.00-7.10 (4H, m)

## 20 実施例32

 $2-(4-エチルベンジル)-5-メチルアミノフェニル <math>\beta-D-グルコピ$  ラノシド

5-アミノ-2-(4-エチルベンジル)フェニル 2,3,4,6-テトラー $O-アセチル-\beta-D-グルコピラノシドの代わりに2-(4-エチルベンジル) -5-メチルアミノフェニル 2,3,4,6-テトラー<math>O-アセチル-\beta-D-グルコピラノシドを用いて、実施例29と同様の方法で標記化合物を合成した。$ 

<sup>1</sup>H-NMR (CD<sub>3</sub>OD) δ ppm:

1.18 (3H, t, J=7.6Hz), 2.57 (2H, q, J=7.6Hz), 2.73 (3H, s), 3.30-3.55 (4H, m), 3.68 (1H, dd, J=5.7, 12.1Hz), 3.75-4.00 (3H, m), 4.80-4.90 (1H, m), 6.25 (1H, dd, J=2.2, 8.2Hz), 6.51 (1H, d, J=2.2Hz), 6.81 (1H, d, J=8.2Hz), 7.00-7.15 (4H, m)

5

#### 実施例33

5 - カルバモイル - 2 - (4 - エチルペンジル)フェニル β - D - グルコピラノシド

5-カルバモイル-2-(4-エチルベンジル)フェニル 2,3,4,6 10  $-テトラ-O-アセチル-β-D-グルコピラノシド(0.13g)のメタノール(3mL)溶液に、ナトリウムメトキシド(28%メタノール溶液、0.043mL)を加え、室温にて30分間撹拌した。反応混合物を(ベンゼンスルホニルプロピル)シリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:メタノール)で精製した。得られた化合物にジエチルエーテルを加え、析出した固体を3取し、減圧下乾燥する事により<math>5-カルバモイル-2-(4-エチルベンジル)フェニル β-D-グルコピラノシド(0.079g)を得た。<math>^1H-NMR(CD_3OD)\delta$  ppm:

1.19 (3H, t, J=7.6Hz), 2.59 (2H, q, J=7.6Hz), 3.30-3.60 (4H, m), 3.70 (1H, dd, J=7.2, 12.1Hz), 3.91 (1H, dd, J=2.2, 12.1Hz), 4.00 (1H, d, J=15.0Hz), 4.10 (1H, d, J=15.0Hz), 5.01 (1H, d, J=7.4Hz), 7.05-7.20 (5H, m), 7.44 (1H, dd, J=1.7, 7.9Hz), 7.64 (1H, d, J=1.7Hz)

# 実施例34

20

2 - (4 - エチルペンジル) - 5 - (メトキシメチルオキシ) フェニル β -25 D - グルコピラノシド

5-メトキシ-2-  $\{4-$ [2-(メトキシメチルオキシ) エチル] ベンジル} フェニル 2, 3, 4, 6-テトラ- O-アセチル- $\beta-$ D-グルコピラノシドの代わりに2-(4-エチルベンジル) -5-(メトキシメチルオキシ)

フェニル 2, 3, 4, 6 ーテトラーOーアセチルー $\beta$  ーD ーグルコピラノシドを用いて、参考例 5 6 と同様の方法で標記化合物を合成した。

 $^{1}H-NMR$  (CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  ppm:

1.19 (3H, t, J=7.6Hz), 2.57 (2H, q, J=7.6Hz), 3.35-3.55 (7H, m), 3.69 (1H, dd, J=5.0, 12.2Hz), 3.80-3.95 (2H, m), 3.98 (1H, d, J=15.3Hz), 4.80-4.95 (1H, m), 5.05-5.20 (2H, m), 6.61 (1H, dd, J=2.4, 8.4Hz), 6.89 (1H, d, J=2.4Hz), 6.94 (1H, d, J=8.4Hz), 7.00-7.20 (4H, m)

# 実施例35

15

20

5-メトキシ-2-{4-(2-(メトキシメチルオキシ) エチル) ベンジル} フェニル  $\beta-$ D-グルコピラノシドの代わりに2-(4-エチルベンジル) -5-(メトキシメチルオキシ) フェニル  $\beta-$ D-グルコピラノシドを用いて、実施例28と同様の方法で標記化合物を合成した。

 $^{1}H-NMR$  (CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  ppm:

1.18 (3H, t, J=7.6Hz), 2.57 (2H, q, J=7.6Hz), 3.35-3.55 (4H, m), 3.65-3.75 (1H, m), 3.83 (1H, d, J=15.1Hz), 3.85-3.95 (1H, m), 3.94 (1H, d, J=15.1Hz), 4.80-4.90 (1H, m), 6.37 (1H, dd, J=2.4, 8.2Hz), 6.64 (1H, d, J=2.4Hz), 6.84 (1H, d, J=8.2Hz), 7.00-7.15 (4H, m)

#### 実施例36

25 5-[2-(ベンジルオキシ) エチルオキシ] -2-(4-エチルベンジル) フェニル  $\beta-$ D-グルコピラノシド (0.022g) のエタノール (1mL) 溶液に10%パラジウムカーボン粉末 (0.0082g) を加え、水素雰囲気下、室温で1時間撹拌した。不溶物を5去し、5液の溶媒を減圧下留去した。

WO 02/44192 PCT/JP01/10115

67

残渣をシリカゲル分取薄層クロマトグラフィー(展開溶媒:塩化メチレン/メタノール=6/1)で精製し、2-(4-xチルベンジル)-5-(2-t)ロキシエチルオキシ)フェニル  $\beta-D-$ グルコピラノシド (0.013g)を得た。

5  $^{1}H-NMR (CD_{3}OD) \delta ppm$ :

1.18 (3H, t, J=7.6Hz), 2.57 (2H, q, J=7.6Hz), 3.30-3.55 (4H, m), 3.68 (1H, dd, J=5.5, 12.1Hz), 3.80-3.95 (4H, m), 3.95-4.05 (3H, m), 4.85-4.90 (1H, m), 6.53 (1H, dd, J=2.3, 8.4Hz), 6.81 (1H, d, J=2.3Hz), 6.93 (1H, d, J=8.4Hz), 7.00-7.15 (4H, m)

.10

#### 実施例37

2-(4-)トキシベンジル)-3, 5-ジメチルフェニル  $\beta-$ D-グルコピラノシド

 $^{1}H-NMR$  (CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  ppm:

-D-グルコピラノシド(5.2g)を得た。

2.13 (3H, s), 2.27 (3H, s), 3.30-3.50 (4H, m), 3.60-3.75 (4H, m), 3.80-4.00 (2H, m), 4.00-4.20 (1H, m), 4.80-4.90 (1H, m), 6.60-6.80 (3H, m), 6.85-6.95 (1H, m), 7.00-7.10 (2H, m)

25

20

## 実施例38

5-シアノ-2-(4-メトキシベンジル) フェニル  $\beta-D-グルコピラノ$  シド

5-メトキシー2-  $\{4 \{2 \{4 \{2 \{3 \{4 \{2 \{3 \{4 \{2 \{3 \{4 \{2 \{3 \{4 \{2 \{3 \{4 \{4-\} \}\}\}$   $\{4 \{4-\} \}$   $\{4 \{4 \{4-\} \}$   $\{4 \{4 \{4-\} \}$   $\{4 \{4 \{4-\} \}$   $\{4 \{4 \{4-\} \}$   $\{4 \{4 \{4-\} \}$   $\{4 \{$ 

考例74と同様の方法で標記化合物を合成した。

 $^{1}H-NMR$  (CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  ppm:

3.30-3.45 (1H, m), 3.45-3.60 (3H, m), 3.69 (1H, dd, J=5.9, 12.2Hz), 3.75 (3H, s), 3.91 (1H, dd, J=2.2, 12.2Hz), 3.98 (1H, d, J=15.1Hz), 4.07 (1H, d, J=15.1Hz), 4.99 (1H, d, J=7.4Hz), 6.75-6.85 (2H, m), 7.10-7.20 (2H, m), 7.19 (1H, d, J=7.7Hz), 7.28 (1H, dd, J=1.4, 7.7Hz), 7.49 (1H, d, J=1.4Hz)

#### 実施例39

10

5-アミノ-2-(4-エチルベンジル)フェニル 2,3,4,6-テトラーO-アセチルー $\beta$ -Dーグルコピラノシドの代わりに5-メトキシー2- (4-メトキシベンジル)フェニル 2,3,4,6-テトラーO-アセチルー $\beta$ -Dーグルコピラノシドを用いて、実施例 29と同様の方法で標記化合物を合成した。

20  $^{1}H-NMR$  (CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  ppm:

3.30-3.55 (4H, m), 3.68 (1H, dd, J=5.8, 12.0Hz), 3.74 (3H, s), 3.75 (3H, s), 3.80-4.00 (3H, m), 4.80-4.95 (1H, m), 6.50 (1H, dd, J=2.4, 8.4Hz), 6.70-6.85 (3H, m), 6.93 (1H, d, J=8.4Hz), 7.05-7.20 (2H, m)

# 25 実施例 4 0

5-カルバモイルメチルー2-(4-エチルベンジル)フェニル  $\beta-$ D-グ ルコピラノシド

5-カルバモイル-2-(4-エチルペンジル)フェニル 2.3.4.6

ーテトラーOーアセチルー $\beta$ -Dーグルコピラノシドの代わりに5-カルバモイルメチルー2- (4-エチルベンジル)フェニル 2, 3, 4, 6-テトラーO-アセチルー $\beta$ -Dーグルコピラノシドを用いて、実施例33と同様の方法で標記化合物を合成した。

5  $^{1}H-NMR$  (CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  ppm:

1.18 (3H, t, J=7.5Hz), 2.57 (2H, q, J=7.5Hz), 3.30-3.55 (6H, m), 3.69 (1H, dd, J=5.7, 12.2Hz), 3.90 (1H, dd, J=2.2, 12.2Hz), 3.92 (1H, d, J=14.6Hz), 4.03 (1H, d, J=14.6Hz), 4.93 (1H, d, J=7.6Hz), 6.87 (1H, dd, J=1.4, 7.6Hz), 7.00 (1H, d, J=7.6Hz), 7.00-7.20 (5H, m)

10

# 実施例41

2-(4-x + y) - 5- y) - 5- y の  $\beta-D- y$  の

 $^{1}H-NMR$  (CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  ppm:

1.18 (3H, t, J=7.6Hz), 1.23 (3H, t, J=7.1Hz), 1.95-2.10 (2H, m), 2.48 (2H, t, J=7.5Hz), 2.57 (2H, q, J=7.6Hz), 3.30-3.55 (4H, m), 3.68 (1H, dd, J=5.7, 12.1Hz), 3.80-4.05 (5H, m), 4.12 (2H, q, J=7.1Hz), 4.88 (1H, d, J=7.4Hz), 6.49 (1H, dd, J=2.4, 8.8Hz), 6.77 (1H, d, J=2.4Hz), 6.92 (1H, d, J=8.8Hz), 7.00-7.15 (4H, m)

# 実施例42

2-(4-メトキシベンジル)-5-メトキシメチルフェニル  $\beta-$ D-グル コピラノシド

5 2-(4-メトキシベンジル)-5-メトキシメチルフェニル 2,3,4,6-テトラーO-アセチルーβ-D-グルコピラノシド(0.14g)のメタノール(3mL)溶液に、ナトリウムメトキシド(28%メタノール溶液、0.047mL)を加え、室温にて3時間撹拌した。反応混合物を(ベンゼンスルホニルプロピル)シリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:メタノール)で精製し、2-(4-メトキシベンジル)-5-メトキシメチルフェニル β-D-グルコピラノシド(0.084g)を得た。

 $^{1}H-NMR$  (CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  ppm:

3. 35 (3H, s), 3. 30-3. 55 (4H, m), 3. 69 (1H, dd, J=5.5, 12. 1Hz), 3. 74 (3H, s), 3. 80-3. 95 (2H, m), 4. 01 (1H, d, J=15. 0Hz), 4. 35-4. 45 (2H, m), 4. 92 (1H, d, J=7. 4Hz), 6. 75-6. 85 (2H, m), 6. 90 (1H, dd, J=1. 4, 7. 7Hz), 7. 02 (1H, d, J=7. 7Hz), 7. 10-7. 20 (3H, m)

#### 試験例1

ヒトSGLT2活性阻害作用確認試験

20 1) ヒトSGLT 2 発現プラスミドベクターの作製

SUPERSCRIPT Preamplification System (Gibco-BRL:LIFE TECHNOLOGIES)を用いて、ヒト腎臓由来のtotal RNA(Ori gene)をオリゴdTをプライマーとして逆転写し、PCR増幅用cDNAライブラリーを作製した。上記とト腎cDNAライブラリーを鋳型として、配列番号1及び2で示される下記のオリゴヌクレオチド0702F及び0712Rをプライマーに用い、PCR反応によりヒトSGLT2をコードするDNA断片を増幅した。増幅されたDNA断片をクローニング用ベクターpCR-Blunt(Invitrogen)にこのキットの標準法に従いライゲーションした。常法により大腸菌HB

101株に導入した後、形質転換株をカナマイシン $50\mu$ g/mLを含むLB寒天培地で選択した。この形質転換株の1つからプラスミドDNAを抽出精製 し、配列番号3及び4で示される下記のオリゴヌクレオチド、0714Fおよ び0715Rをプライマーとして用い、PCR反応によりヒトSGLT2をコ ードするDNA断片を増幅した。増幅されたDNA断片を制限酵素XhoI及 びHindIIIで消化した後、Wizard Purification System (Promega) により精製した。この精製したDNA断片を 融合化蛋白質発現用ベクターpcDNA3.1(-)Myc/His-B(I nvitrogen)の対応する制限酵素部位に組み込んだ。常法により大腸 菌HB101株に導入した後、形質転換株をアンピシリン100μg/mLを 含むLB寒天培地で選択した。この形質転換株からプラスミドDNAを抽出精 製し、ベクターpcDNA3.1(ー)Mvc/His-Bのマルチクローニ ング部位に挿入されたDNA断片の塩基配列を調べた。Wellsらにより報 告されたヒトSGLT2 (Am. J. Physiol., Vol. 263, pp. 459-465 (1992)) に対し、このクローンは1塩基の置換 (433番 目のイソロイシンをコードするATCがGTCに置換)を有していた。この結 果433番目の残基のイソロイシンがバリンに置換したクローンを得た。この カルボキシ末端側最終残基のアラニンの次から配列番号5で示されるペプチド を融合化したヒトSGLT2を発現するプラスミドベクターをKL29とした。

20

15

5

10

配列番号1 ATGGAGGAGCACACAGAGGC

配列番号2 GGCATAGAAGCCCCAGAGGA

配列番号3 AACCTCGAGATGGAGGAGCACACAGAGGC

配列番号4 AACAAGCTTGGCATAGAAGCCCCCAGAGGA

25 配列番号 5 KLGPEQKLISEEDLNSAVDHHHHHHH

# 2) ヒトSGLT2一過性発現細胞の調製

ヒトSGLT2発現プラスミドKL29を電気穿孔法によりCOS-7細胞 (RIKEN CELL BANK RCB0539)に導入した。電気穿孔 30 法はジーンパルサーII(Bio-Rad Laboratories)を用 WO 02/44192 PCT/JP01/10115

72

い、OPTI-MEM I培地(Gibco-BRL:LIFE TECHN OLOGIES)500 $\mu$ Lに対しCOS-7細胞2×10 $^6$ 個とKL29 20 $\mu$ gを含む0.4cmキュペット内で0.290kV、975 $\mu$ Fの条件下行った。遺伝子導入後、細胞を遠心分離により回収し細胞1キュペット分に対し1mLのOPTI-MEM I培地を加え懸濁した。この細胞懸濁液を96ウェルプレートの1ウェルあたり125 $\mu$ Lずつ分注した。37 $^{\circ}$ C、5%CO2の条件下一晩培養した後、10%ウシ胎仔血清(三光純薬(株))、100 $\mu$ mits/mLペニシリンGナトリウム(Gibco-BRL:LIFE TECHNOLOGIES)、100 $\mu$ g/mL硫酸ストレプトマイシン(Gibco-BRL:LIFE TECHNOLOGIES)を含むDMEM培地(Gibco-BRL:LIFE TECHNOLOGIES)を1ウェルあたり125 $\mu$ Lずつ加えた。翌日まで培養しメチルー $\alpha$ -D-グルコピラノシド取り込み阻害活性の測定に供した。

15 3) メチルー $\alpha$ -D-グルコピラノシド取り込み阻害活性の測定

10

試験化合物をジメチルスルホキシドに溶解し、取り込み用緩衝液(140m M塩化ナトリウム、2mM塩化カリウム、1mM塩化カルシウム、1mM塩化 マグネシウム、5 mMメチルー $\alpha - D - \mathcal{O}$ ルコピラノシド、10 mM 2 - [4]- (2-ヒドロキシエチル)-1-ピペラジニル] エタンスルホン酸、5mM トリス(ヒドロキシメチル)アミノメタンを含む緩衝液 p H 7. 4)で希釈し、 20 阻害活性測定用の検体とした。ヒトSGLT2一過性発現COS-7細胞の培 地を除去し、1ウェルあたり前処置用緩衝液(140mM塩化コリン、2mM 塩化カリウム、1mM塩化カルシウム、1mM塩化マグネシウム、10mM2 -〔4-(2-ヒドロキシエチル)-1-ピペラジニル〕エタンスルホン酸、 5 mMトリス(ヒドロキシメチル)アミノメタンを含む緩衝液pH7.4)を 25 200 μ L 加え、37℃で10分間静置した。前処置用緩衝液を除去し、再度 同一緩衝液を200µL加え、37℃で10分間静置した。作製した検体52  $5 \mu L k 7 \mu L m メチルー \alpha - D - (U - 14 C) グルコピラノシド (Ame$ rsham Pharmacia Biotech)を加え混合し、測定用緩 衝液とした。対照群用に試験化合物を含まない測定用緩衝液を調製した。また 30

試験化合物非存在下並びにナトリウム非存在下の基礎取り込み測定用に塩化ナ トリウムに替えて140mMの塩化コリンを含む基礎取り込み測定用緩衝液を 同様に調製した。前処置用緩衝液を除去し、各種測定用緩衝液をそれぞれ1ウ ェルあたり75 μ L ずつ加え37℃で2時間静置した。測定用緩衝液を除去し、 洗浄用緩衝液(140mM塩化コリン、2mM塩化カリウム、1mM塩化カル シウム、 $1 \text{ mM塩化マグネシウム、} 10 \text{ mMメチル} - \alpha - D - グルコピラノシ$ ド、10mM2-[4-(2-ヒドロキシエチル)-1-ピペラジニル] エタ ンスルホン酸、5mMトリス(ヒドロキシメチル)アミノメタンを含む緩衝液 pH7.4)を1ウェルあたり200 $\mu$ Lずつ加えすぐに除去した。この洗浄 操作をさらに2回行い、0.2mo1/L水酸化ナトリウムを1ウェルあたり 10 75μLずつ加え細胞を可溶化した。可溶化液をピコプレート(Packar d) に移し、 $150\mu$ Lのマイクロシンチ40 (Packard) を加えマイ クロプレートシンチレーションカウンター トップカウント (Packard) にて放射活性を計測した。対照群の取り込み量から基礎取り込み量を差し引い た値を100%とし、取り込み量の50%阻害する濃度(IC50値)を濃度-15 阻害曲線から最小二乗法により算出した。その結果は以下の表1の通りである。

[表1]

試験化合物	I C <sub>50</sub> 値(nM)
実施例19	120
実施例 2 9	1 0
実施例30	3 0
実施例31	5 9
実施例37	2 9 0

## 試験例2

### 20 尿糖排泄促進作用確認試験

実験動物として一晩絶食したSD系ラット(SLC、雄性7週齢、180~

220g)を用いた。試験化合物10mgはエタノール $300\mu$ Lに懸濁また は溶解させ、ポリエチレングリコール400 1.2mLおよび生理食塩水1. 5mLを加えて溶解し、3.3mg/mL溶液とした。この溶解液の一部を生 理食塩水:ポリエチレングリコール400:エタノール=5:4:1にて希釈 し、3.3、0.33、0.033 (mg/mL) の各濃度の溶解液を調製し た。ラットの体重を測定し、試験化合物溶液を3mL/kgの用量(10、1、 0. 1mg/kg)で尾静脈内投与した。対照群用に生理食塩水:ポリエチレ ングリコール400:エタノール=5:4:1のみを3mL/kgの用量で尾 静脈内投与した。尾静脈内投与直後に200g/レグルコース水溶液を10m 10 L/kgの用量(2g/kg)で経口投与した。尾静脈内投与は26G注射針 および1mLシリンジを用いて行った。経口投与はラット用ゾンデおよび2. 5mLシリンジを用いて行った。1群あたりの頭数は3頭とした。グルコース 投与終了後から代謝ケージにて採尿を行った。採尿時間はグルコース投与後2 4時間とした。採尿終了後、尿量を記録し、尿中に含まれるグルコース濃度を 測定した。グルコース濃度は臨床検査用キット:グルコースBテストワコー (和 15 光純薬(株))にて定量した。尿量、尿中グルコース濃度および体重から24時 間での体重200g当たりの尿糖排泄量を求めた。その結果は以下の表2の诵 りである。

### [表 2]

		尿糖排泄量 (mg/24時間/200g体重)
	0. 1	1 5
実施例37	1	1 2 5
	1 0	288

20

### 試験例3

# 急性毒性試験

試験化合物に生理食塩水:ポリエチレングリコール400:エタノール=5:

4:1を加え、 $30 \, \mathrm{mg/mL}$ の溶解液とした。実験動物としては、4時間絶食した雄性5 週齢 I CR系マウス(日本クレア、 $29 \sim 35 \, \mathrm{g}$ , 1 群5 例)を用いた。上記溶解液を $10 \, \mathrm{mL/kg}$  ( $300 \, \mathrm{mg/kg}$ )の用量で上記実験動物に皮下投与し、 $24 \, \mathrm{時間観察した}$ 。その結果は以下の表 $30 \, \mathrm{mg}$ 0である。

## 5 [表 3]

10

15

20

試験化合物	死亡例
実施例37	0/5

### 産業上の利用可能性

本発明の前記一般式(I)で表されるグルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体およびその薬理学的に許容される塩は、ヒトSGLT2活性阻害作用を有し、腎臓での糖の再吸収を抑制し過剰な糖を尿中に排泄させることにより、優れた血糖低下作用を発揮する。それ故、本発明の前記一般式(I)で表されるグルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体またはその薬理学的に許容される塩を有効成分として含有させることにより、優れた糖尿病、糖尿病性合併症、肥満症等の高血糖症に起因する疾患の予防または治療剤を提供することができる。

また、本発明の前記一般式(II)で表される化合物は、前記一般式(I)で表される化合物またはその薬理学的に許容される塩を製造する際の中間体として重要であり、これらの化合物を経由することにより本発明の前記一般式(I)で表される化合物およびその薬理学的に許容される塩を容易に製造することができる。

「配列表フリーテキスト」

配列番号1:合成DNAプライマー

配列番号2:合成DNAプライマー

25 配列番号3:合成DNAプライマー

配列番号4:合成DNAプライマー

配列番号5:ヒトSGLT2のカルボキシル末端アラニン残基に融合したペプ

チド

### 請求の範囲

#### 1. ·般式

5

(式中のR<sup>1</sup>は水素原子、水酸基、アミノ基、モノ又はジ(低級アルキル)アミ ノ基、カルバモイル基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、ヒドロキシ低級 アルキル基、ヒドロキシ低級アルコキシ基、低級アルコキシ低級アルキル基、 低級アルコキシ低級アルコキシ基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコ キシカルボニル低級アルキル基、低級アルコキシカルボニル低級アルコキシ基、 カルボキシ低級アルキル基またはカルボキシ低級アルコキシ基であり、 $R^2$ は水 10 素原子または低級アルキル基であり、 $R^3$ は低級アルキル基、低級アルコキシ基、 低級アルキルチオ基、ヒドロキシ低級アルキル基、ヒドロキシ低級アルコキシ 基、ヒドロキシ低級アルキルチオ基、低級アルコキシ低級アルキル基、低級ア ルコキシ低級アルコキシ基、低級アルコキシ低級アルキルチオ基、低級アルケ ニルオキシ基、アルアルキルオキシ基、ヒドロキシ低級アルケニル基、カルボ 15 キシ基、低級アルコキシカルポニル基、シアノ基、アルアルキルオキシ低級ア ルキル基、シアノ低級アルキル基、カルバモイル基、カルバモイル低級アルキ ル基、アミノ基、モノ又はジ(低級アルキル)アミノ基、低級アルコキシカル ボニル低級アルキル基、低級アルコキシカルボニル低級アルコキシ基、カルボ キシ低級アルキル基またはカルボキシ低級アルコキシ基であり、但し、 $R^1$ が水 20 素原子またはヒドロキシ低級アルキル基であり、かつ $R^2$ が水素原子のとき、 R<sup>3</sup>は低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルキルチオ基、ヒドロキシ低 級アルキル基、ヒドロキシ低級アルコキシ基、ヒドロキシ低級アルキルチオ基、 低級アルコキシ低級アルキル基、低級アルコキシ低級アルコキシ基または低級

WO 02/44192

25

30

アルコキシ低級アルキルチオ基ではない)で表されるグルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。

- $R^{1}$ が水素原子またはヒドロキシ低級アルキル基であり、 $R^{2}$ が水素原子 または低級アルキル基であり、 $R^3$ が低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級 アルキルチオ基、ヒドロキシ低級アルキル基、ヒドロキシ低級アルコキシ基、 ヒドロキシ低級アルキルチオ基、低級アルコキシ低級アルキル基、低級アルコ キシ低級アルコキシ基、低級アルコキシ低級アルキルチオ基、低級アルケニル オキシ基、アルアルキルオキシ基、ヒドロキシ低級アルケニル基、カルボキシ 基、低級アルコキシカルボニル基、シアノ基、アルアルキルオキシ低級アルキ 10 ル基、シアノ低級アルキル基、カルバモイル基、カルバモイル低級アルキル基、 アミノ基、モノ又はジ(低級アルキル)アミノ基、低級アルコキシカルポニル 低級アルキル基、低級アルコキシカルボニル低級アルコキシ基、カルボキシ低 級アルキル基またはカルボキシ低級アルコキシ基であり、但し、 $R^1$ が水素原子 またはヒドロキシ低級アルキル基であり、かつ $R^2$ が水素原子のとき、 $R^3$ は低 15 級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルキルチオ基、ヒドロキシ低級アル キル基、ヒドロキシ低級アルコキシ基、ヒドロキシ低級アルキルチオ基、低級 アルコキシ低級アルキル基、低級アルコキシ低級アルコキシ基または低級アル コキシ低級アルキルチオ基ではない、請求項1記載のグルコピラノシルオキシ ベンジルベンゼン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。 20
  - 3.  $R^1$ が水酸基、アミノ基、モノ又はジ(低級アルキル)アミノ基、カルバモイル基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、ヒドロキシ低級アルコキシ基、低級アルコキシ基、ヒドロキシ低級アルコキシ基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシカルボニル低級アルキル基、低級アルコキシカルボニル低級アルキル基またはカルボキシ低級アルコキシ基であり、 $R^2$ が水素原子または低級アルキル基であり、 $R^3$ が低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルキルチオ基、ヒドロキシ低級アルキル基、低級アルキル基、低級アルキルチオ基、ヒドロキシ低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシ基、低級アルコキシ基、低級アルコキシ基、低級アルコキシ基、低級アルコキシ基、低級アルコキシ基、低級アルコキシ基、低級アルコキシ基、低級アル

コキシ低級アルキルチオ基、低級アルケニルオキシ基、アルアルキルオキシ基、 ヒドロキシ低級アルケニル基、カルボキシ基、低級アルコキシカルボニル基、 シアノ基、アルアルキルオキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、カル バモイル基、カルバモイル低級アルキル基、アミノ基、モノ又はジ(低級アル キル)アミノ基、低級アルコキシカルボニル低級アルキル基、低級アルコキシ カルボニル低級アルコキシ基、カルボキシ低級アルキル基またはカルボキシ低 級アルコキシ基である、請求項1記載のグルコピラノシルオキシベンジルベン ゼン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。

- 10 4. R<sup>1</sup>が水素原子、水酸基、アミノ基、モノ又はジ(低級アルキル)アミノ 基、カルバモイル基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、ヒドロキシ低級ア ルキル基、ヒドロキシ低級アルコキシ基、低級アルコキシ低級アルキル基、低 級アルコキシ低級アルコキシ基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキ シカルボニル低級アルキル基、低級アルコキシカルボニル低級アルコキシ基、
- 15 カルボキシ低級アルキル基またはカルボキシ低級アルコキシ基であり、R<sup>2</sup>が水素原子または低級アルキル基であり、R<sup>3</sup>が低級アルケニルオキシ基、ヒドロキシ低級アルケニル基、カルバモイル低級アルキル基、低級アルコキシカルボニル低級アルキル基またはカルボキシ低級アルキル基である、請求項1記載のグルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体またはその薬理学的に許容され20 る塩。

15

20

ニル基、シアノ基、アルアルキルオキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、カルバモイル基、カルバモイル低級アルキル基、アミノ基、モノ又はジ(低級アルキル)アミノ基、低級アルコキシカルボニル低級アルキル基、低級アルコキシカルボニル低級アルコキシ基、カルボキシ低級アルキル基またはカルボキシ低級アルコキシ基である、請求項3記載のグルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。

- 6. 請求項1~5記載のグルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体またはその薬理学的に許容される塩を有効成分と含有する医薬組成物。
- 7. ヒトSGLT2活性阻害剤である請求項6記載の医薬組成物。
  - 8. 高血糖症に起因する疾患の予防又は治療剤である請求項7記載の医薬 組成物。
  - 9. 高血糖症に起因する疾患が糖尿病又は糖尿病性合併症である、請求項8 記載の医薬組成物。
  - 10. 高血糖症に起因する疾患が肥満症である、請求項8記載の医薬組成物。
  - 11. 請求項1~5記載のグルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体またはその薬理学的に許容される塩を有効量投与することからなる、高血糖症に起因する疾患の予防又は治療方法。
- 25 12. 高血糖症に起因する疾患の予防又は治療用の医薬組成物を製造するための、請求項1~5記載のグルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体またはその薬理学的に許容される塩の使用。

#### 13. 一般式

5

10

15

20

25

(式中のR<sup>11</sup> は水素原子、保護基を有する水酸基、保護基を有するアミノ基、 保護基を有するモノ(低級アルキル)アミノ基、ジ(低級アルキル)アミノ基、 カルバモイル基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、保護基を有するヒドロ キシ低級アルキル基、保護基を有するヒドロキシ低級アルコキシ基、低級アル コキシ低級アルキル基、低級アルコキシ低級アルコキシ基、カルバモイル低級 アルキル基、低級アルコキシカルポニル低級アルキル基、低級アルコキシカル ボニル低級アルコキシ基、カルボキシ低級アルキル基またはカルボキシ低級ア ルコキシ基であり、 $R^{12}$  は水素原子または低級アルキル基であり、 $R^{13}$  は低級 アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルキルチオ基、保護基を有するヒドロ キシ低級アルキル基、保護基を有するヒドロキシ低級アルコキシ基、保護基を 有するヒドロキシ低級アルキルチオ基、低級アルコキシ低級アルキル基、低級 アルコキシ低級アルコキシ基、低級アルコキシ低級アルキルチオ基、低級アル ケニルオキシ基、アルアルキルオキシ基、保護基を有するヒドロキシ低級アル ケニル基、カルボキシ基、低級アルコキシカルボニル基、シアノ基、アルアル キルオキシ低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、カルバモイル基、カルバ モイル低級アルキル基、保護基を有するアミノ基、保護基を有するモノ(低級 アルキル)アミノ基、ジ(低級アルキル)アミノ基、低級アルコキシカルボニ ル低級アルキル基、低級アルコキシカルボニル低級アルコキシ基、カルボキシ 低級アルキル基またはカルボキシ低級アルコキシ基であり、但し、 $R^{11}$ が水素 原子または保護基を有するヒドロキシ低級アルキル基であり、かつR<sup>12</sup> が水素 原子のとき、 $R^{13}$ は低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルキルチオ基、 保護基を有するヒドロキシ低級アルキル基、保護基を有するヒドロキシ低級ア ルコキシ基、保護基を有するヒドロキシ低級アルキルチオ基、低級アルコキシ 低級アルキル基、低級アルコキシ低級アルコキシ基または低級アルコキシ低級 アルキルチオ基ではない)で表されるベンジルフェノール誘導体またはその塩。

WO 02/44192 PCT/JP01/10115

1/2

### SEQUENCE LISTING

<110> KISSEI PHARMACEUTICAL CO., LTD. FUJIKURA, Hideki NISHIMURA, Toshihiro FUSHIMI, Nobuhiko TATANI, Kazuya KIKUCHI, Norihiko KATSUNO, Kenji ISAJI, Masayuki <120> GLUCOPYRANOSYLOXYBENZYLBENZENE DERIVATIVES, PHARMACEUTICAL COMPOSITIONS
COMPRISING THE SAME AND INTERMEDIATES THEREOF <130> PCT-A0137 <150> JP 2000/366192 <151> 2000-11-30 <150> JP 2000/380482 <151> 2000-12-14 <160> 5 <170> PatentIn version 3.0 and MS Word <210> 1
<211> 20
<212> DNA
<213> Artificial Sequence <220>
<223> Synthetic DNA primer **<400>** 1 atggaggagc acacagaggc 20 <210> 2 <211> 20 <212> DNA <213> Artificial Sequence <220> <223> Synthetic DNA primer **<400>** 2 ggcatagaag ccccagagga 20 <211> 29
<212> DNA
<213> Artificial Sequence <220> <223≻ Synthetic DNA primer <400> 3 29 aacctcgaga tggaggagca cacagaggc

<210> 4

2/2

<211> <212> <213>	29 DNA Artificial Sequence	
<220> <223>	Synthetic DNA primer	
/	4 ctig gcatagaagc cccagagga	29
	5 25 PRT Artificial Sequence	
<220> <223> alanin	Peptide fused to the carboxyl terminal e residue of human SGLT2	
<b>&lt;400&gt;</b>	5	
Lys Lei 1	u Gly Pro Glu Gln Lys Leu Ile Ser Glu Glu Asp Leu Asn Ser 5 10 15	
Ala Va	l Asp His His His His His 20	

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP01/10115

A.	CLASSI Int.	FICATION OF SUBJECT MATTER Cl <sup>7</sup> C07H15/203, A61K31/7034, A6	51P3/10, 3/04, 43/00	
Acc	According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC			
B.		SEARCHED		
Min	imum do Int.	cumentation searched (classification system followed b Cl <sup>7</sup> C07H15/203, A61K31/7034	y classification symbols)	
Doc	umentati	on searched other than minimum documentation to the	extent that such documents are included	in the fields searched
Ele	ctronic da REGI	ata base consulted during the international search (name STRY (STN), CAPLUS (STN), CAOLD	of data base and, where practicable, sea (STN)	rch terms used)
C.	DOCUM	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
	<u>-</u>		ioto of the relevant margages	Relevant to claim No.
Cal	tegory*	Citation of document, with indication, where app WO 01/74834 A1 (Bristol-Myers S		1-4,6-10,12,13
	PX	11 October, 2001 (11.10.2001), (Family: none) Full text	quibb company,,	1-4,0-10,12,13
	A	EP 598359 A1 (Tanabe Seiyaku Co 24 May, 1994 (24.05.1994), & JP 6-199886 A & JP 6-2987 & JP 6-305971 A & US 542440 & US 5731292 A & CA 210259 & TW 283643 A & SG 54120 & DE 69328856 E & ES 214918	790 A 06 A 01 A A1	1-10,12
	A	JP 9-241128 A (Nippon Paint Co. 16 September, 1997 (16.09.1997) (Family: none)		1-6,13
$\boxtimes$	Furthe	r documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.	
"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance "E" earlier document but published on or after the international filing date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means		ent defining the general state of the art which is not cred to be of particular relevance document but published on or after the international filing ent which may throw doubts on priority claim(s) or which is a establish the publication date of another citation or other reason (as specified) ent referring to an oral disclosure, use, exhibition or other ent published prior to the international filing date but later	"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art document member of the same patent family	
		actual completion of the international search January, 2002 (24.01.02)	Date of mailing of the international sear 05 February, 2002 (	
Name and mailing address of the ISA/ Japanese Patent Office		nailing address of the ISA/ anese Patent Office	Authorized officer	
Fa	Facsimile No. Telephone No.			

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP01/10115

ategory*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the	ie relevant passages	Relevant to claim No
A	US 5232946 A (Dr. Karl Thomae GmbH), 03 August, 1993 (03.08.1993), & JP 3-503405 A & DE 3718638 Al & WO 90/06299 Al & AU 8826115 Al & EP 375791 Al & EP 400011 Al & AT 100792 E & CA 1325210 Al & DK 9001619 A		1-10,12,13
		· .	
		•	
		. *	
			·
	· .		

Form PCT/ISA/210 (continuation of second sheet) (July 1992)

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP01/10115

Box I	Observations where certain claims were found unsearchable (Continuation of item 1 of first sheet)
This inte	emational search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2)(a) for the following reasons:
1. 🛚	Claims Nos.: 11 because they relate to subject matter not required to be searched by this Authority, namely:
	Claim 11 pertains to methods for treatment of the human body by therapy.
2.	Claims Nos.: because they relate to parts of the international application that do not comply with the prescribed requirements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specifically:
3.	Claims Nos.: because they are dependent claims and are not drafted in accordance with the second and third sentences of Rule 6.4(a).
Box II	Observations where unity of invention is lacking (Continuation of item 2 of first sheet)
This Int	ernational Searching Authority found multiple inventions in this international application, as follows:
1.	As all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers all searchable claims.
2.	As all searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, this Authority did not invite payment of any additional fee.
3. [	As only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers only those claims for which fees were paid, specifically claims Nos.:
4. [	No required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international search report is restricted to the invention first mentioned in the claims; it is covered by claims Nos.:
Rema	The additional search fees were accompanied by the applicant's protest.  No protest accompanied the payment of additional search fees.

A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC))

Int. Cl' C07H15/203, A61K31/7034, A61P3/10, 3/04, 43/00

### B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))

Int. Cl' C07H15/203, A61K31/7034

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

国際調査で使用した電子データベース(データベースの名称、調査に使用した用語)

REGISTRY (STN), CAPLUS (STN), CAOLD (STN)

C. 関連する	ると認められる文献	
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
PX	WO 01/74834 A1(BRISTOL-MYERS SQUIBB COMPANY)2001.10.11 (ファミリーなし) 全文参照	1-4, 6-10, 12, 13
A	EP 598359 A1 (TANABE SEIYAKU CO., LTD.) 1994.05.24 & JP 6-199886 A & JP 6-298790 A & JP 6-305971 A & US 5424406 A & US 5731292 A & CA 2102591 A & TW 283643 A & SG 54120 A1 & DE 69328856 E & ES 2149186 T3 & KR 211438 B1	1-10, 12

### X C欄の続きにも文献が列挙されている。

□ パテントファミリーに関する別紙を参照。

- \* 引用文献のカテゴリー
- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す もの
- 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 以後に公表されたもの
- 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 文献 (理由を付す)
- 「〇」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献
- 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

- の日の後に公表された文献
- 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって 出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論 の理解のために引用するもの
- 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
- 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに よって進歩性がないと考えられるもの
- 「&」同一パテントファミリー文献

	ENDANGETAN	
C(続き) 引用文献の	関連すると認められる文献	関連する
カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	請求の範囲の番号
A	JP 9-241128 A(日本ペイント株式会社)1997.09.16 (ファミリーなし)	1-6, 13
<b>A</b>	US 5232946 A(Dr. Karl Thomae GmbH)1993.08.03 & JP 3-503405 A & DE 3718638 A1 & WO 90/06299 A1 & AU 8826115 A1 & EP 375791 A1 & EP 400011 A1 & AT 100792 E & CA 1325210 A1 & DK 9001619 A	1-10, 12, 13
·		

第Ⅰ欄	請求の範囲の一部の調査ができないときの意見(第1ページの2の続き)
法第8名成しなが	条第3項(PCT17条(2)(a))の規定により、この国際調査報告は次の理由により簡求の簡用の一部について作
1. [X]	But note the second sec
1. K	請求の範囲11は、この国際調査機関が調査をすることを要しない対象に係るものである。 つまり、
	請求の範囲11は、治療による人体の処置方法に関するものである。
2.	請求の範囲は、有意義な国際調査をすることができる程度まで所定の要件を満たしてい
	ない国際出願の部分に係るものである。つまり、
, ,	$\cdot$
. $\Box$	
3. [_]	請求の範囲は、従属請求の範囲であってPCT規則6.4(a)の第2文及び第3文の規定に 従って記載されていない。
第Ⅱ欄	発明の単一性が欠如しているときの意見 (第1ページの3の続き)
次に対	であるようにこの国際出願に二以上の発明があるとこの国際調査機関は認めた。
J 11 - 12	こう、こうには、これには、これには、これには、これには、これには、これには、これには、これ
•	The state of the s
	History I. 14 Normal and I compared to the control of the control
1.	出願人が必要な追加調査手数料をすべて期間内に納付したので、この国際調査報告は、すべての調査可能な請求 の範囲について作成した。
2. []	追加調本工券収 た 面投 ナスナスナ かく 、 ナ き ー の 智 ナ コ か ト っ 性 四 い
۳٠ ا	追加調査手数料を要求するまでもなく、すべての調査可能な請求の範囲について調査することができたので、追 加調査手数料の納付を求めなかった。
3. □	出願人が必要な追加調査手数料を一部のみしか期間内に納付しなかったので、この国際調査報告は、手数料の納
٠. ت	付のあった次の請求の範囲のみについて作成した。
4.	出願人が必要な追加調査手数料を期間内に納付しなかったので、この国際調査報告は、請求の範囲の最初に記載
_	されている発明に係る次の請求の範囲について作成した。
追加調査	手数料の異議の申立てに関する注意
	追加調査手数料の納付と共に出願人から異議申立てがあった。
L	〕追加調査手数料の納付と共に出願人から異議申立てがなかった。

THIS PAGE BLANK (US!

App. No. 10/735,179 Filed: December 12, 2003 Inventor: FRICK, et. al.

Inventor: FRICK, et. al. Docket No. DEAV2002/0086 US NP

**PRIOR ART**